WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro



INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 7:

C07D 405/04, C09B 7/08, C09D 7/00

A1

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 00/24736

(43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

4. Mai 2000 (04.05.00)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP99/07593

- (22) Internationales Anmeldedatum: 11. Oktober 1999 (11.10.99)
- (30) Prioritätsdaten:

2138/98

22. Oktober 1998 (22.10.98)

CH

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): CIBA SPECIALTY CHEMICALS HOLDING INC. [CH/CH]; Klybeckstrasse 141, CH-4057 Basel (CH).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): NESVADBA, Peter [CH/CH]; Route des Pralettes 83 A, CH-1723 Marly (CH). JANDKE, Joachim [DE/DE]; Schlossstrasse 20, D-79585 Steinen (DE).
- (74) Gemeinsamer Vertreter: CIBA SPECIALTY CHEMICALS HOLDING INC.; Patentabteilung, Klybeckstrasse 141, D-4057 Basel (CH).

(81) Bestimmungsstaaten: AE, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW, ARIPO Patent (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

- (54) Title: OXOBENZOFURANYLIDE-DIHYDROINDOLONE
- (54) Bezeichnung: OXOBENZOFURANYLIDEN-DIHYDROINDOLONE

(la)

$$A_1$$
 A_2
 A_1
 A_2
 A_1
 A_2
 A_1

$$A_1 \longrightarrow A_2 \longrightarrow A_3$$
 (1b)

$$A_1 \longrightarrow A_2 \qquad \text{(IIb)}$$

(57) Abstract

Oxobenzofuranylide-dihydroindolone having formulae trans-(Ia) and cis-(Ib) and formulae trans-(IIa) and cis-(IIb), wherein At and A2 independently represent unsubstituted or once to four times substituted ortho-C6-C18-aryls and R1 represents hydrogen or an organic radical, provided that A₁ does not represent 9,10-anthraquinone-1-2-ylene, 4-chloro-3,5-dimethyl, 1,2-phenylene or 3,5-dimethyl-1,2-phenylene when R₁ represents hydrogen and A₂ represents 1,2-phenylenes. The invention also relates to a method for the production and use of said compounds.

(57) Zusammenfassung

Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone der Formeln trans-(Ia) und cis-(Ib) sowie der Formeln trans-(IIa) und cis-(IIb), worin A_1 and A_2 unabhängig voneinander unsubstituiertes oder 1- bis 4-fach substituiertes ortho- C_6 - C_{18} -Arylen bedeuten, und R_1 für Wasserstoff oder einen organischen Rest steht, mit der Massgabe, dass, wenn R_1 für Wasserstoff und A_2 für 1,2-Phenylen stehen, A_1 nicht für 9,10-Anthrachinon-1,2-ylen, 4-Chlor-3,5-dimethyl-1,2-phenylen oder 3,5-Dimethyl-1,2-phenylen steht, sowie Verfahren zu deren Herstellung und deren Verwendung.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakci
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Мопасо	TD ·	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	ТG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	IIU	Ungarn	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	iS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
CA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko		Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
. Cī	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neusceland	$\mathbf{z}\mathbf{w}$	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PI,	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumānien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

WO 00/24736 PCT/EP99/07593

Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone

Die vorliegende Erfindung betrifft Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone, Verfahren zu deren Herstellung sowie deren Verwendung.

In Bull.Soc.Chim.Fr., (1942), Seiten 801-804, wird ein trans-3-(2-Oxo-benzofuran-3-ylidene)-1,3-dihydro-indol-2-on (das Reaktionsprodukt von Phthaloyl-6,7-coumaron-2 und Isatin) und ein trans-2-(2-Oxo-benzofuran-3-ylidene)-1,2-dihydro-indol-3-on (das Reaktionsprodukt von Phthaloyl-6,7-cumaron-2 und α -Isatinanilid) beschrieben.

In Chem. Ber., Band 54, (1921), Seiten 1213-1220, werden zwei 2-(2-Oxo-benzofuran-3-ylidene)-1,2-dihydro-indol-3-one: zum einen das Kondensationsprodukt von 4,6-Dimethyl-cumarandion mit Indoxyl, und das Kondensationsprodukt von 5-Chlor-4,6-dimethyl-cumarandion mit Indoxyl beschrieben.

Nachteilig an den bekannten Verfahren ist die für grosstechnische und kommerzielle Zwecke zu aufwendige und zu teure Herstellung.

Der Erfindung lag daher die Aufgabe zugrunde, weitere OxobenzofuranylidenDihydroindolone bereitzustellen, vorzugsweise sollten sie sich als Farb- oder
Fluoreszensmittel, insbesondere zum Einfärben oder Pigmentieren von organischem oder anorganischem, hoch- oder niedermolekularem, insbesondere hochmolekularem organischen Material eignen. Ausserdem bestand die Aufgabe darin, ein wirtschaftliches Verfahren zur Herstellung von Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolonen zu finden.

Demgemäss wurden Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone der Formeln trans-(la) und cis-(lb)

$$A_1$$
 A_2
 A_1
 A_2
 A_3
 A_4
 A_4
 A_5
 A_5

sowie der Formeln trans-(IIa) und cis-(IIb)

$$A_1$$
 A_2
 A_1
 A_2
 A_1
 A_2
 A_3
 A_4
 A_4
 A_5
 A_5
 A_6
 A_7
 A_8
 A_8

worin

 A_1 und A_2 unabhängig voneinander unsubstituiertes oder 1- bis 4-fach substituiertes ortho- C_6 - C_{18} -Arylen bedeuten, und

 R_1 für Wasserstoff, C_1 - C_{25} -Alkyl, C_5 - C_{12} -Cycloalkyl, C_6 - C_{24} -Aryl, einen heteroaromatischen Rest, - $(CH_2)_n$ - COR_2 oder - $(CH_2)_m$ - OR_3 , steht,

worin R_2 für Hydroxy, -OX, unsubstituiertes oder ein- oder mehrfach mit Hydroxy, -OX, oder Amino substituiertes C_1 - C_{25} -Alkoxy, C_1 - C_{25} -Alkylamino oder C_1 - C_{25} -Dialkylamino, Di-(C_6 - C_{24} -Aryl)-amino, C_1 - C_{12} -Alkyl, C_2 - C_{24} -Alkenyl steht, und

X ein Kation bedeutet, und

R₃ für Wasserstoff oder -CO-(C₁-C₂₅-Alkyl) steht, und

n und m unabhängig voneinander für eine ganze Zahl im Bereich von 0 bis 6 stehen, und

eine C-C-Einfachbindung auch durch eine entsprechende Ethereinheit, C-O-C, ersetzt sein kann,

mit der Massgabe, dass, wenn R_1 für Wasserstoff und A_2 für 1,2-Phenylen stehen, A_1 nicht für 9,10-Anthrachinon-1,2-ylen, 4-Chlor-3,5-dimethyl-1,2-phenylen oder 3,5-Dimethyl-1,2-phenylen steht, gefunden.

Des weiteren wurden verbesserte Verfahren zur Herstellung von Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolonen und deren Verwendung gefunden.

Erfindungsgemäss steht X für ein Kation eines Alkalimetalls wie Lithium, Natrium, Kalium,, Erdalkalimetalls wie Magnesium, Calcium, Strontium oder für Kupfer, Zink oder Aluminium stehen oder für ein guaternäres Amin wie [NR₄R₅R₆R₇]⁺, worin

 R_4 und R_5 unabhängig voneinander für Wasserstoff, C_1 - C_{25} Alkyl, C_6 - C_{18} Aryl oder C_7 - C_{28} Aralkyl stehen, und

 R_6 und R_7 unabhängig voneinander für Wasserstoff, C_6 - C_{18} Aryl, C_7 - C_{18} Aralkyl, unsubstituiertes oder einfach oder mehrfach mit Halogen, Hydroxy oder C_1 - C_{12} Alkoxy

substituiertes C₁-C₂₅Alkyl oder C₂-C₂₄Alkenyl stehen, oder R₆ und R₇ zusammen mit dem gemeinsamen N für einen unsubstituierten oder mit C₁-C₄Alkyl einfach bis vierfach substituierten Pyrrolidin-, Piperidin-, Piperazin- oder Morpholin-, Carbazol-, Phenoxazin- oder Phenothiazin-Rest stehen.

In einer bevorzugten Ausführungsform stehen A₁ und A₂ unabhängig voneinander für ortho-C6-C18Arylen, welches beispielsweise substituiertes oder unsubstituiertes 1,2-Phenylen, 1,2-Naphthylen, 2,3-Naphthylen, 1,2-Phenanthrylen, 2,3-Phenanthrylen, 3,4-Phenanthrylen, 9,10-Phenanthrylen, 1,2-Anthracenyl, 2,3-Anthracenyl oder 1,2-Anthrachinonylen, 2,3-Anthrachinonylen, sein kann.

Als Substituenten für ortho- C_6 - C_{18} Arylen kommen beispielsweise zweiwertige Reste wie 1,3-Butadien-1,4-ylen oder —CH=CH-NH-, oder ankondensierte substituierte oder unsubstituierte 5- oder 6-gliedrige Ringe in Betracht sowie gewünschtenfalls weitere Substituenten (siehe unten).

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform steht A1 für

und A₂ für

wobei R_8 , R_9 , R_{11} , R_{10} , R_{12} , R_{13} , R_{14} und R_{15} unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Cyano, -NO₂, -R₁₆, -NR₁₇R₁₈, -NR₁₉COR₁₇, -NR₁₉COOR₁₇, -N=CR₁₇R₁₈, -CONR₁₉R₂₀, -OR₁₇, -O-(C₁-C₁₂-Alkylen)-COOX, -O-(C₁-C₁₂-Alkylen)-COOH, -O-(C₁-C₁₂-Alkylen)-O-CO-R₁₇, -O-(C₁-C₁₂-Alkylen)-COOR₁₇, -O-(C₁-C₁₂-Alkylen)-COOR₁₇, -(C₁-C₁₂-Alkylen)-O-CO-R₁₇, -(C₁-C₁₂-Alkylen)-OR₁₇, -COOR₁₇, -(C₁-C₁₂-Alkylen)-COOR₁₇, -(C₁-C₁₂-Alkylen)-COOR₁₇, -(C₁-C₁₂-Alkylen)-COOR₁₇, -(C₁-C₁₂-Alkylen)-COOX, -(C₁-C₁₂-Alkylen)-COOX, -COOH, -SR₁₇, -SO₂R₁₇, -SO₂NR₁₉R₂₀, -SO₃R₁₇, SO₃H oder SO₃X bedeuten,

worin

R₁₇, R₁₈, R₁₉ und R₂₀ unabhängig voneinander für Wasserstoff oder R₁₆ stehen, und für unsubstituiertes oder einfach oder mehrfach mit Halogen, Hydroxy, Amino, Oxo, Carboxy, Cyano, -COOR₁₈ oder -COOX substituiertes C₁-C₂₅Alkyl, C₅-C₁₂-Cycloalkyl oder C₂-C₂₄Alkenyl, welches ununterbrochen oder einfach oder mehrfach durch O, S oder N-(C₁-C₂₅Alkyl), N-(C₂-C₂₄Alkenyl) unterbrochen sein kann, falls das Alkyl mehr als zwei und das Alkenyl mehr als drei Kohlenstoffatome aufweist, oder für unsubstituiertes oder einfach oder mehrfach mit Halogen, Nitro, Cyano, -OR₁₈, -SR₁₈, -NR₁₉R₂₀, -CONR₁₉R₂₀, -COOR₁₈, -COOX, -COOH, -SO₂R₁₈, -SO₂NR₁₉R₂₀, -SO₃R₁₈, -SO₃X, -SO₃H, -NR₁₉COR₁₈ oder -NR₁₉COOR₁₈ substituiertes C₆-C₁₈Aryl, C₇-C₁₈Aralkyl oder Heteroaryl steht,

oder

R₁₉ und R₂₀ zusammen mit dem sie verbindendem Stickstoffatom für unsubstituiertes oder mit C₁-C₄Alkyl einfach bis vierfach substituiertes Pyrrolidinyl, Piperidinyl, Piperazinyl oder Morpholinyl, oder für Carbazolyl, Phenoxazinyl oder Phenothiazinyl stehen,

wobei gegebenenfalls jeweils R_8 und R_9 , R_9 und R_{11} , R_{11} und R_{10} sowie R_{12} und R_{13} , R_{13} und R_{14} oder R_{14} und R_{15} zusätzlich einen substituierten oder unsubstituierten 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden können.

In einer weiteren besonders bevorzugten Ausführungsform steht mindestens einer der Substiuenten R_8 , R_9 , R_{11} , R_{10} , R_{12} , R_{13} , R_{14} und R_{15} für einen Rest, ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus den Resten Z_1 , Z_2 , Z_3 und Z_4 steht

$$A_{3}$$
 A_{2}
 A_{2

$$R_{25}$$
 R_{26}
 R_{26}
 R_{27}
 R_{23}
 R_{24}
 R_{25}
 R_{26}
 R_{27}
 R_{27}
 R_{23}
 R_{21}
 R_{22}
 R_{23}
 R_{24}
 R_{25}
 R_{25}
 R_{26}
 R_{27}
 R_{27}
 R_{28}
 R_{29}
 R_{21}
 R_{22}
 R_{24}
 R_{25}
 R_{25}
 R_{26}
 R_{27}
 R_{29}
 R_{21}
 R_{22}

worin

 $R_{22},\,R_{23},\,R_{24},\,R_{25},\,R_{26},\,R_{27}\,\,\text{und}\,R_{28}\,\,\text{unabhängig voneinander für Wasserstoff, Halogen,}$ $Cyano,\,-NO_2,\,-R_{16},\,-NR_{17}R_{18},\,-NR_{19}COR_{17},\,-NR_{19}COOR_{17},\,-N=CR_{17}R_{18},$ $-CONR_{19}R_{20},\,-OR_{17},\,-O-(C_1-C_{12}-Alkylen)-COOX,\,-O-(C_1-C_{12}-Alkylen)-COOH,\,-O-(C_1-C_{12}-Alkylen)-CONR_{19}R_{20},\,-O-(C_1-C_{12}-Alkylen)-COR_{17},\,-O-(C_1-C_{12}-Alkylen)-COR_{17},\,-O-(C_1-C_{12}-Alkylen)-COR_{17},\,-COO$

Eine weitere besonders bevorzugte Ausführungsform betrifft Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone, in denen A₁ für

worin R_8 , R_9 , R_{11} und R_{10} die weiter oben angegebene Bedeutung haben, und A_2 für einen zweiwertigen Rest Z_5 oder Z_6

$$R_{14}$$
 R_{21}
 R_{21}
 R_{21}
 R_{22}
 R_{14}
 R_{13}
 R_{21}
 R_{21}
 R_{22}
 R_{22}
 R_{23}
 R_{24}
 R_{23}
 R_{24}
 R_{23}
 R_{24}
 R_{25}

steht, wobei R_{13} , R_{14} , R_{21} , R_{22} , R_{23} , R_{24} und R_{27} die weiter oben angegebene Bedeutung haben.

Eine weitere bevorzugte Ausführungsform betrifft Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolon der Formel (LI)

worin

 P_1 , P_2 , P_3 unabhängig voneinander für jeweils einen Rest, ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus den Resten Z_1 , Z_2 , Z_3 und Z_4 , und Z_4 für einen trivalenten Rest, vorzugsweise für

steht.

Die erfindungsgemässen Verbindungen können in verschiedenen Kristallmodifikationen vorkommen.

Alkyl, Alkenyl oder Alkylen kann geradkettig, verzweigt, monozyklisch oder polyzyklisch sein. Bevorzugt sind C_1 - C_{25} Alkyl, C_2 - C_{24} Alkenyl oder C_1 - C_{24} Alkylen.

 C_1 - C_{25} Alkyl ist daher zum Beispiel ganz besonders bevorzugt C_1 - C_4 Alkyl wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, n-Butyl, sek.-Butyl, Isobutyl, tert.-Butyl, besonders bevorzugt C_1 - C_6 Alkyl, welches die für C_1 - C_4 Alkyl angegebene Bedeutung hat und zusätzlich für n-Pentyl, 2-Pentyl, 3-Pentyl, 2,2-Dimethylpropyl, n-Hexyl steht, und bevorzugt C_1 - C_8 Alkyl, welches die für

C₁-C₆Alkyl angegebene Bedeutung besitzt und zusätzlich für beispielsweise n-Octyl, 1,1,3,3-Tetramethylbutyl und 2-Ethylhexyl steht sowie insbesondere C₁-C₁₂Alkyl, welches die für C₁-C₈Alkyl angegebene Bedeutung hat und zusätzlich für Decyl oder Dodecyl steht sowie C₁-C₂₅Alkyl, welches die für C₁-C₁₂Alkyl angegebene Bedeutung hat und zusätzlich Tetradecyl, Pentadecyl, Hexadecyl, Heptadecyl, Octadecyl, Eicosyl, Heneicosyl, Docosyl, Tetracosyl oder Pentacosyl bedeuten kann.

Als mono- oder polyzyklische Alkylreste seien beispielhaft genannt: C_4 - C_{12} Cycloalkyl wie Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cyclohetyl, Cyclohetyl, Cyclohetyl, Cyclohetyl, Cyclohetyl, Cyclohetyl, Cyclohetyl, Menthyl, Cyclononyl, Cyclohetyl, Cyclohetyl, Menthyl, Thujyl, Bornyl, 1-Adamantyl und 2-Adamantyl, insbesondere C_5 - C_{12} Cycloalkyl wie Cyclopentyl, Cyclohetyl, Cyclohetyl, Cyclononyl, Cyclohetyl, Cyclohetyl oder Cyclododecyl,

C₁-C₂₄Alkylen ist zum Beispiel Methylen, Ethylen, n-Propylen, Isopropylen, n-Butylen, sek.-Butylen, Isobutylen, tert.-Butylen, n-Pentylen, 2-Pentylen, 3-Pentylen, 2,2-Dimethylpropylen, n-Hexylen, n-Octylen, 1,1,3,3-Tetramethylbutylen, 2-Ethylhexylen, Nonylen, Decylen, Menthylen, Dodecylen, Tetradecylen, Hexadecylen, Heptadecylen, Octadecylen, Eicosylen, Heneicosylen, Docosylen oder Tetracosylen, bevorzugt C₁-C₁₂Alkylen wie Methylen, Ethylen, n-Propylen, Isopropylen, n-Butylen, sek.-Butylen, Isobutylen, tert.-Butylen, n-Pentylen, 2-Pentylen, 3-Pentylen, 2,2-Dimethylpropylen, n-Hexylen, n-Octylen, 1,1,3,3-Tetramethylbutylen, 2-Ethylhexylen, Nonylen, Decylen, n-Butylen, sek.-Butylen, Isobutylen, tert.-Butylen, n-Pentylen, 2-Pentylen, 3-Pentylen, 2,2-Dimethylpropylen, n-Hexylen, n-Octylen, 1,1,3,3-Tetramethylbutylen, 2-Ethylhexylen, ganz besonders bevorzugt C₁-C₆Alkylen wie Methylen, Ethylen, n-Propylen, Isopropylen, n-Butylen, Isobutylen, tert.-Butylen, n-Pentylen, 2-Pentylen, 3-Pentylen, 2,2-Dimethylpropylen, Isobutylen, tert.-Butylen, n-Pentylen, 2-Pentylen, 3-Pentylen, 2,2-Dimethylpropylen, n-Hexylen und insbesondere C₁-C₄Alkylen wie Methylen, Ethylen, n-Propylen, Isopropylen, n-Butylen, sec-Butylen, Isobutylen, tert.-Butylen, lethylen, n-Propylen, Isopropylen, n-Butylen, sec-Butylen, Isobutylen, tert.-Butylen, tert.-Butylen.

Als mono- oder polyzyklische Alkylenreste seien beispielhaft genannt: C_4 - C_{12} Cycloalkylen wie Cyclobutylen, Cyclopentylen, Cyclohexylen, Cyclohexylen, Cyclohexylen, Cyclodecylen, Cyclodecylen, Cycloundecylen und Cyclododecylen, Trimethylcyclohexylen, Thujylen, Bornylen, 1-Adamantylen und 2-Adamantylen.

C₂-C₂₄Alkenyl steht zum Beispiel für Vinyl, Allyl, 2-Propen-2-yl, 2-Buten-1-yl, 3-Buten-1-yl, 1,3-Butadien-2-yl, 2-Penten-1-yl, 3-Penten-2-yl, 2-Methyl-1-buten-3-yl, 2-Methyl-3-buten-2-yl, 3-Methyl-2-buten-1-yl, 1,4-Pentadien-3-yl, 2,5-Hexadien-2-yl, oder die verschiedenen Isomeren von Hexenyl, Octenyl, Nonenyl, Decenyl, Dodecenyl, Tetradecenyl, Hexadecenyl, Heptadecenyl, Octadecenyl, Eicosenyl, Heneicosenyl, Docosenyl oder Tetracosenyl, wobei es insbesondere C₂-C₁₂Alkenyl wie Vinyl, Allyl, 2-Propen-2-yl, 2-Buten-1-yl, 3-Buten-1-yl, 1,3-Butadien-2-yl, 2-Penten-1-yl, 3-Penten-2-yl, 2-Methyl-1-buten-3-yl, 2-Methyl-3-buten-2-yl, 3-Methyl-2-buten-1-yl, 1,4-Pentadien-3-yl, 2,5-Hexadien-2-yl, oder die verschiedenen Isomeren von Hexenyl, Octenyl, Nonenyl, Decenyl, Dodecenyl bedeutet.

Als mono- oder polyzyklische Alkenylreste seien beispielhaft genannt:

C₄-C₁₂Cycloalkenyl wie 2-Cyclobuten-1-yl, 2-Cyclopenten-1-yl, 2-Cyclohexen-1-yl,

3-Cyclohexen-1-yl, 2,4-Cyclohexadien-1-yl sowie 1-p-Menthen-8-yl, 4(10)-Thujen-10-yl,

2-Norbornen-1-yl, 2,5-Norbornadien-1-yl, 7,7-Dimethyl-2,4-norcaradien-3-yl.

C₁-C₂₅Alkoxy ist -O-C₁-C₂₅ Alkyl, bevorzugt -O-C₁-C₁₂Alkyl und besonders bevorzugt -O-C₁-C₄Alkyl, wobei die Alkylreste die oben angegebene Bedeutung haben.

C₁-C₂₅Alkylamino ist -NH-C₁-C₂₅Alkyl, bevorzugt -NH-C₁-C₁₂Alky und besonders bevorzugt -NH-C₁-C₄Alkyl, wobei die Alkylreste die oben angegebene Bedeutung haben.

 C_1 - C_{25} Dialkylamino ist -N- $(C_1$ - C_{25} Alkyl)₂, bevorzugt -N- $(C_1$ - C_{12} Alky)₂ und besonders bevorzugt -N- $(C_1$ - C_4 Alkyl)₂, wobei die Alkylreste die oben angegebene Bedeutung haben.

 $Di-(C_6-C_{24}AryI)-amino ist (C_6-C_{24}AryI)_2N-oder (C_6-C_{12}AryI)_2N-, bevorzugt (C_6-C_{12}AryI)_2N-.$

 C_6 - C_{24} Aryl steht beispielsweise für Phenyl, 1-Naphthyl, 2-Naphthyl, 4-Biphenyl, Phenanthryl, 2- oder 9-Fluorenyl oder Anthracenyl, bevorzugt für C_6 - C_{12} Aryl wie Phenyl, 1-Naphthyl, 2-Naphthyl, 4-Biphenyl.

Eine C-C-Einfachbindung kann auch durch eine entsprechende Ethereinheit ersetzt sein wie C-O-C, beispielsweise bei C₄Alkyl kann man −CH₂−CH₂−O−CH₂−CH₃ erhalten oder bei C₄Alkyl −CH₂−CH₂−O−CH₂−CH₂−CH₃.

Mit Oxo substituiertes C_1 - C_{12} Alkyl bedeutet, dass wenigstens eine Methylengruppe durch eine Carbonylgruppe ersetzt ist, beispielsweise bei C_2 Alkyl -C(=O) $-CH_3$.

Alkyl kann auch sowohl mit einer Oxo-Einheit versehen als auch durch eine -O-Einheit unterbrochen sein (Voraussetzung hierfür ist selbstverständlich die Anwesenheit von mindestens zwei C-Atomen in der Kette), beispielsweise -(CH₂)₃-O-C(=O)-C(CH₃)₃, -C(=O)-(CH₂)₆-OCH₃ oder -C(CH₃)₂-COO-(CH₂)₃-CH₃, -C(=O)-(CH₂)₆-OCH₂- oder -C(CH₃)₂-COO-(CH₂)₃-CH₂-, oder bevorzugt beispielsweise -O-(C₁-C₆Alkylen)-COO(C₁-C₆Alkyl) wie -O-CH₂-COOCH₃, -O-(CH₂)₂-COOCH₃, -O-(CH₂)₃-COOCH₃ oder -O-(C₁-C₆Alkylen)-COOH wie -O-CH₂-COOH oder -O-(CH₂)₂-COOH.

 C_7 - C_{28} Aralkyl steht beispielsweise für Benzyl, 2-Benzyl-2-propyl, β-Phenyl-ethyl, α,α-Dimethylbenzyl, ω-Phenyl-butyl, ω,ω-Dimethyl-ω-phenyl-butyl, ω-Phenyl-dodecyl, ω-Phenyl-octadecyl, ω-Phenyl-eicosyl oder ω-Phenyl-docosyl, bevorzugt für C_7 - C_{18} Aralkyl wie für Benzyl, 2-Benzyl-2-propyl, β-Phenyl-ethyl, α,α-Dimethylbenzyl, ω-Phenyl-butyl, ω,ω-Dimethyl-ω-phenyl-butyl, ω-Phenyl-dodecyl oder ω-Phenyl-octadecyl, und besonders bevorzugt für C_7 - C_{12} Aralkyl wie Benzyl, 2-Benzyl-2-propyl, β-Phenyl-ethyl, α,α-Dimethylbenzyl, ω-Phenyl-butyl, ω,ω-Dimethyl-ω-phenyl-butyl oder ω-Phenyl-dodecyl.

Als Heteroaryl kann man einen mehrfach ungesättigten heterozyklischen Rest aus 5 bis 18 Atomen, ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus C, N, O und S, welches mindestens 6 konjugierte π-Elektronen enthält, einsetzen, zum Beispiel Thienyl, Benzo[b]thienyl, Dibenzo[b,d]thienyl, Thianthrenyl, Furyl, Furfuryl, 2H-Pyranyl, Benzofuranyl, Isobenzofuranyl, Dibenzofuranyl, Phenoxythiinyl, Pyrrolyl, Imidazolyl, Pyrazolyl, Pyridyl, Bipyridyl, Triazinyl, Pyrimidinyl, Pyrazinyl, Pyridazinyl, Indolizinyl, Isoindolyl, Indolyl, Indazolyl, Purinyl, Quinolizinyl, Chinolyl, Isochinolyl, Phthalazinyl, Naphthyridinyl, Chinoxalinyl, Chinazolinyl, Cinnolinyl, Pteridinyl, Carbazolyl, Carbolinyl, Benzotriazolyl, Benzoxazolyl, Phenanthridinyl, Acridinyl, Perimidinyl, Phenanthrolinyl, Phenazinyl, Isothiazolyl, Phenothiazinyl, Isoxazolyl, Furazanyl oder Phenoxazinyl, vorzugsweise die oben genannten mono- oder bicyclischen heteroaromatischen Reste.

Halogen oder Hal steht für Chlor, Brom, Fluor oder lod, bevorzugt für Fluor oder Chlor.

Mit Halogen, Hydroxy, C₁-C₁₂Alkoxy oder Cyano einfach oder mehrfach substituiertes C₁-C₁₂Alkyl oder C₂-C₁₂Alkenyl ist beispielsweise 2-Chlor-ethyl, Trifluormethyl, Pentafluorethyl, β,β,β-Trifluorethyl, Trichlorvinyl, ω-Chlor-propyl, ω-Brom-butyl, Perfluorhexyl, Perfluordodecyl, 2-Hydroxy-ethyl, 2-Methoxy-ethyl, 2-Ethoxy-ethyl, 2-Butoxy-ethyl, 2,3-Dihydroxypropyl, 2,3-Dimethoxy-propyl, 2,3-Dimethoxy-propyl oder 2-Cyano-ethyl, bevorzugt Trifluormethyl, 2-Hydroxy-ethyl, 2-Methoxy-ethyl, 2-Ethoxy-ethyl oder 2-Cyano-ethyl.

Besonders bevorzugte Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone sind Verbindungen der Formeln

$$R_{31}$$
 R_{32}
 R_{32}
 R_{32}
 R_{32}
 R_{32}
 R_{33}
 R_{32}
 R_{33}
 R_{32}
 R_{33}
 R_{34}
 R_{35}
 R_{35}
 R_{36}
 R_{31}
 R_{31}
 R_{32}
 R_{32}
 R_{33}
 R_{34}
 R_{35}
 R_{35}
 R_{31}
 R_{31}
 R_{32}
 R_{33}
 R_{34}
 R_{35}
 R_{35}

trans/trans-(XXVI)

 $(= B_5 - A_7 - B_6)$

worin

 $R_{29},\ R_{32},\ R_{30}\ und\ R_{31}\ unabhängig\ voneinander\ Wasserstoff,\ Halogen,\ -NO_2,\ R_{33},\ -OR_{34},\ -SR_{34}\ insbesonder\ OC_9-C_{18}Alkyl\ oder\ SC_9-C_{18}Alkyl,\ -O-(\ C_1-C_{12}-Alkylen)-COOX,\ -O-(\ C_1-C_{12}-Alkylen)-COOH,\ -O-(\ C_1-C_{12}-Alkylen)-COOR_{34},\ -O-(\ C_1-C_{12}-Alkylen)-O-CO-R_{34},\ -O-(\ C_1-C_{12}-Alkylen)-O-CO-R_{34},\ -COOR_{34},\ -(\ C_1-C_{12}-Alkylen)-O-COOR_{34},\ -COOR_{34},\ -COOR_{35},\ -C$

worin

R₃₃ für ein unsubstituiertes oder einfach oder mehrfach mit Oxo, Cyano oder COOX, COOH substituiertes C₁-C₂₅Alkyl, welches ununterbrochen oder einfach oder mehrfach durch O unterbrochen sein kann, oder für unsubstituiertes oder einfach oder mehrfach mit Halogen, Nitro, Cyano, OR₃₅, NR₃₅R₃₆, CONR₃₅R₃₆, NR₃₇COR₃₅ oder NR₃₇COOR₃₅ substituiertes C₆-C₁₀Aryl oder C₇-C₁₀Aralkyl steht;

 R_{34} , R_{35} , R_{36} Wasserstoff oder R_{33} bedeutet,

und

 A_7 für eine Einfachbindung, C_1 - C_{24} -Alkylen oder C_5 - C_{12} -Cycloalkylen steht.

Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formeln

$$R_{38}$$
 R_{39}
 R_{39}

worin

 R_{38} , R_{39} , R_{41} oder R_{40} , unabhängig voneinander Wasserstoff, Chlor oder Brom, R_{42} -OR₄₂, -SR₄₂, insbesondere -OC₁-C₁₈Alkyl oder -SC₁-C₁₈Alkyl sind, worin

R₄₂ für unsubstituiertes oder einfach oder mehrfach mit Oxo, Cyano, -COOH, -COOC₁-C₁₈Alkyl oder -COOX substituiertes C₁-C₂₅Alkyl, welches ununterbrochen oder einfach oder mehrfach durch O unterbrochen sein kann (mit der Voraussetzung, dass mehr als ein C-Atom vorhanden ist), wie insbesondere -O-CH₂COOCH₃, oder für C₆-C₁₀Aryl oder C₇-C₁₀Aralkyl, steht.

. Des weiteren ganz besonders bevorzugt ist eine Verbindung der Formel (XXVII), worin R_{38} tert.-Butyl und R_{39} -OMe und R_{41} und R_{40} Wasserstoff bedeuten.

In der vorliegenden Erfindung wurden auch cis und trans Bisbenzofuranon-Derivate der Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone gefunden, wie

$$A_{5}$$
 A_{6}
 A_{7}
 A_{8}
 A_{8

worin

A₅ und A₆ unabhängig voneinander für jeweils zwei Wasserstoffe stehen, unter der Massgabe, dass sie nicht gleichzeitig für zwei Wasserstoffe stehen; des weiteren stehen sie unabhängig voneinander für einen substituierten oder unsubstituierten Isatin-Rest

Die obigen Bisbenzofuranon-Derivate der Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone sind nach den erfindungsgemässen Verfahren zur Herstellung der Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone zugänglich. Beispielsweise kann man sie herstellen, indem man Bisbenzofuranone

$$\begin{array}{c} \text{mit} \\ \text{A}_{2} \\ \text{NH} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{2} \\ \text{NH} \end{array} \begin{array}{c} \text{(XXXII) oder} \\ \text{A}_{2} \\ \text{NH} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{2} \\ \text{NH} \end{array} \begin{array}{c} \text{(XXXIV)} \\ \text{NH} \end{array}$$

zur Reaktion bringt.

Die vorliegende Erfindung betrifft des weiteren Zusammensetzungen, enthaltend mindestens ein erfindungsgemässes Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolon sowie gewünschtenfalls weitere Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone.

Eine besonders bevorzugte Ausführungsform betrifft Zusammensetzungen mit zwei Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolonen, bevorzugt zwei Verbindungen, ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus den erfindungsgemässen Verbindungen und den vier eingangs zitierten Verbindungen des Standes der Technik (trans-3-(2-Oxo-benzofuran-3-ylidene)-1,3-

dihydro-indol-2-on, trans-2-(2-Oxo-benzofuran-3-ylidene)-1,2-dihydro-indol-3-on, das Kondensationsprodukt von 4,6-Dimethyl-cumarandion mit Indoxyl, und das Kondensationsprodukt von 5-Chlor-4,6-dimethyl-cumarandion mit Indoxyl.

Das Molverhältnis der Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolonen in den Zusammensetzungen wählt man üblicherweise im Bereich von 99:1 bis 1:99.

Eine weitere Ausführungsform betrifft Zusammensetzungen mit drei Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolonen, bevorzugt mit mindestens einer erfindungsgemässen Verbindung. Hierbei wählt man das Molverhältnis üblicherweise im Bereich von 98:1:1 bis 1:98:1 oder 1:1:98, insbesondere 25:50:25, wobei die Summen der Molverhältnisse sich immer zu 100 ergänzen.

Die erfindungsgemässen Zusammensetzungen können nach an sich bekannten Methoden des Vermischens aus den Einzelverbindungen, oder durch Mischsynthese hergestellt werden (s.u.).

Als besonders bevorzugte erfindungsgemässe Verbindungen seien die folgenden genannt:

Die erfindungsgemässen Verbindungen kann man in Analogie zum in Bull.Soc.Chim.Fr, (1942), Seiten 801-804 und 826-832, beschriebenen Verfahren herstellen.

Die vorliegende Erfindung betrifft des weiteren ein Verfahren zur Herstellung der Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone der Formeln trans-(la) und cis-(lb) durch Umsetzung eines Benzofuranon-oder Bisbenzofuranon-Derivats mit einem Isatin-Derivat in Gegenwart eines sauren oder basischen Katalysators, indem man eine Verbindung der Formel (XXIX)

$$O = A$$
, $(XXIX)$

in der A₁ die weiter oben angegebene Bedeutung hat, mit einer Verbindung der Formel (XXX) oder (XXXa),

worin

Y für O, S, NH, N-(C_1 - C_{24} Alkyl), N-(C_6 - C_{18} Aryl) oder N-(C_7 - C_{28} Aralkyl) und Hal für Halogen stehen, und A₂ die weiter oben angegebene Bedeutung hat, umsetzt.

Anstelle der Carbonylverbindungen (XXX) (Y = 0) kann man selbstverständlich auch entsprechende "maskierte" Carbonylverbindungen (im folgenden auch als synthetische Äquivalente bezeichnet) wie Schiffsche Basen u.a. einsetzen. Dies gilt auch für alle weiter unten beschriebenen Verfahren.

Eine weitere Ausführungsform betrifft ein Verfahren zur Herstellung der Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone der Formeln trans-(la) und cis-(lb) durch Umsetzung eines Benzofuranon- oder Bisbenzofuranon-Derivats mit einem Oxindol-Derivat in Gegenwart eines sauren oder basischen Katalysators, indem man eine Verbindung der Formel (XXXI) oder (XXXIa)

$$O = \bigwedge_{A}^{O}, \quad (XXXI) \qquad O = \bigwedge_{A}^{O}, \quad (XXXIa)$$

mit einer Verbindung der Formel (XXXII)

in der A₂, A₁,Y und Hal die weiter oben angegebene Bedeutung haben, umsetzt. Eine weitere Ausführungsform betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formeln trans-(IIa) und cis-(IIb) durch Umsetzung eines Benzofuranon- oder Bisbenzofuranon-Derivats mit einem Indoxyl-Derivat in Gegenwart einer Säure oder einer Base, indem man eine Verbindung der Formeln (XXXI) oder (XXXIa) mit einer Verbindung der Formel (XXXIV)

worin A₂ die weiter oben angegebene Bedeutung hat, umsetzt.

Eine weitere Ausführungsform betrifft en Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formeln trans-(Ia), trans-(IIa) oder cis-(Ib), cis-(IIb) durch Umsetzung eines Benzofuranon-oder Bisbenzofuranon-Derivats mit einem Indoxyl- oder Isatin-Derivat in Gegenwart einer Säure oder einer Base, indem man eine Verbindung der Formel (XXXI) oder (XXXIa) mit (a) einem Imin der Formel (XXXV)

$$A_{2} \bigvee_{N} Y (XXXV)$$

in der A_2 und Y die weiter oben angegebenen Bedeutungen haben, oder

(b) einem Ketal der Formeln (XXXVI) oder (XXXVII)

worin

 R_{43} C_1 - C_6 Alkyl und R_{44} einen unsubstituierten oder substituierten bivalenten C_1 - C_6 -Alkylen-Rest wie beispielsweise - CH_2 - CH_2 -, - CH_2 - $C(CH_3)_2$ - CH_2 -, - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 -, - CH_2 - CH_2 -, - CH_2 - CH_2 -, bedeuten, umsetzt.

Bei allen erfindungsgemässen Verfahren handelt es sich um chemisch ähnliche Umsetzungen, die den Kondensationsreaktionen sogenannter C-H-acider Verbindungen mit einem Elektrophil entsprechen und untenstehend gemeinsam beschrieben werden.

Die vorliegende Erfindung betrifft des weiteren Mischsynthesen gemäss den erfindungsgemässen Verfahren zur Herstellung der erfindungsgemässen Zusammensetzungen, indem man

Mischungen von unterschiedlichen C-H-aciden Verbindungen der Formeln (XXIX), (XXXIV) oder (XXXII) mit einer Carbonylverbindung oder deren synthetischen Äquivalenten der Formeln (XXX), (XXXa) oder (XXXI), (XXXIa)

oder

Mischungen von unterschiedlichen C-H-aciden Verbindungen der Formeln (XXIX), (XXXIV) oder (XXXII) mit einem Imin der Formel (XXXVI) oder Ketal der Formeln (XXXVII), (XXXVII) oder

Mischungen von verschieden substituierten Carbonylverbindungen oder deren synthetischen Äquivalenten der Formeln (XXX), (XXXa) oder (XXXI), (XXXIa) mit einer C-H-aciden Komponte der Formeln (XXIX), (XXXIV) oder (XXXII)

oder

Mischungen von unterschiedlichen Iminen der Formel (XXXV) oder Ketalen der Formeln (XXXVI), (XXXVII) mit einer C-H-aciden Komponente der Formeln (XXIX), (XXXIV) oder (XXXII) umsetzt.

Üblicherweise setzt man die Reaktionen in Gang, indem man die eine Reaktionskomponente zur anderen gibt. Die Reihenfolge der Zugabe spielt für die erfindungsgemässen Reaktionen in der Regel keine Rolle.

Das Molverhältnis der Carbonylverbindung oder deren synthetischem Äquivalent der Formeln (XXIX), (XXX), (XXXa) oder (XXXI), (XXXIa) oder einem Imin der Formel (XXXV) oder Ketal der Formel (XXXVII) zur CH-aciden Verbindung wählt man üblicherweise im Bereich von 1,5:1 bis 0,5:1, bevorzugt im Bereich von 1,2:1 bis 0,8:1 und ganz besonders bevorzugt beträgt es 1:1.

Das Molverhältnis des Bisbenzofuranons zum Isatin liegt im allgemeinen im Bereich von 1:5 bis 1:1,5 und bevorzugt im Bereich von 1:3 bis 1:2.

Es hat sich als vorteilhaft erwiesen, die Umsetzung bei erhöhter Temperatur durchzuführen, insbesondere im Bereich bei der Siedetemperatur des Reaktionsgemisches, beispielsweise im Bereich von 20 bis 200°C, bevorzugt von 60 bis 150°C.

Üblicherweise führt man die Umsetzung in Gegenwart von organischen Lösungsmitteln durch. Als organische Lösungsmittel kommen beispielsweise Alkohole wie (C₁-C₂₅Alkyl)-OH, insbesondere Ethanol, Methanol, Isopropanol oder Säuren wie (C₁-C₂₅Alkyl)-COOH, insbesondere Essigsäure, oder Anhydride wie (C₁-C₂₅Alkyl)-COOCO-(C₁-C₂₅Alkyl) sowie dipolar-aprotische Lösungsmittel wie Acetonitril, Benzonitril, N,N'-Dimethylformamid, N,N'-Dimethylacetamid, Nitrobenzol, N-Methylpyrrolidon, gewünschtenfalls halogenierte aliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffe oder deren Gemische wie Benzin (als Gemisch verschiedener, im wesentlichen aliphatischer Kohlenwasserstoffe), Trichlorethan, Benzol oder unsubstituiertes oder mit Alkyl, Alkoxy oder Halogen substituiertes Benzol wie Toluol, Xylol, Anisol oder Chlorbenzol, oder Ester wie Ethylacetat, Butylacetat oder Ether wie zum Beispiel Tetrahydrofuran, Dioxan, EtOCH₂CH₂OH (z.B. als Cellosolve® von Fluka im Handel) oder Glykolether wie Ethylenglycolmethylether, Ethylenglycolethylether, Diethylenglycolmonomethylether oder Diethylenglycolmonoethylether, oder stickstoffhaltige Lösungsmittel wie Pyridin, Triethylamin, Picolin oder Chinolin, in Betracht. Die oben erwähnten Lösungsmittel können auch als Mischungen untereinander verwendet werden.

1 bis 20 Gew.-% Lösungsmittel werden üblicherweise auf ein Gew.-% der Summe der Reaktanden eingesetzt.

Für die Herstellung von Verbindungen der Formeln (Ia) oder (Ib) hat es sich als besonders vorteilhaft erwiesen, in alkoholischer oder essigsaurer Lösung im Bereich der Siedetemperatur des Reaktionsgemisches zu arbeiten, beispielsweise im Bereich von 100 bis 130°C.

Besonders bevorzugt ist die Umsetzung in Gegenwart einer zusätzlichen organischen oder anorganischen Base oder Säure, insbesondere in Gegenwart von katalytischen Mengen einer Base oder Säure. Beispielsweise wählt man die Menge an Base oder Säure im Bereich von 0,1 bis 10, bevorzugt von 1 bis 5 Mol-%, bezogen auf die Molsumme der Ausgangsstoffe.

Als anorganische Basen kommen beispielsweise Alkalimetalle wie Lithium, Natrium oder Kalium sowie deren Hydroxide und Carbonate wie Lithium-, Natrium- oder Kaliumhydroxid oder Lithium-, Natrium- oder Kaliumcarbonat, oder Alkalimetallamide wie Lithium-, Natrium- oder Kaliumamid oder Alkalimetallhydride wie Lithium-, Natrium- oder Kaliumhydrid oder Erdalkalimetall- oder Alkalimetallalkoholate, aus primären, sekundären oder tertiären aliphatischen C₁-C₁₀-Alkyl-Alkoholen, wie Lithium-, Natrium- oder Kaliummethylat, -ethylat, -n-propylat, -isopropylat, -n-butylat, -sek.-butylat, -tert.-butylat, -2-methyl-2-butylat, -2-methyl-2-pentylat,-isopropylat,-n-butylat, sek.-butylat, -tert.-butylat, -2-methyl-2-butylat, -2-methyl-2-pentylat, -3-methyl-3-pentylat, -3-ethyl-3-pentylat, und weitere organische aliphatische, aromatische oder heteroaromatische Stickstoffbasen, insbesondere Diazabicyclooctan, Diazabicycloundecan und 4-Dimethylaminopyridin und Trialkylamin wie Trimethyl- oder Triethylamin in Frage. Die oben erwähnten Basen können auch als Mischungen untereinander verwendet werden.

Als anorganische Säuren kommen beispielsweise Salzsäure, Schwefelsäure oder Bortrifluorid in Betracht.

Als organische Säuren verwendet man zum Beispiel organische Sulfonsäuren oder Carbonsäuren wie unsubstituierte oder substituierte aliphatische, cycloaliphatische, carbocyclisch-aromatische, heterocyclisch-aromatische oder araliphatische Sulfon- oder Carbonsäuren.

Beispielsweise kann man als aliphatische Sulfonsäuren Methan-, Ethan-, n-Propan- oder Hexansulfonsäure oder deren entsprechende mit Fluor substituierte Derivate einsetzen.

Aliphatische Carbonsäuren bedeuten beispielsweise Ameisen-, Essig-, Propion-, Butyr-, Pivalin-, Capron-, 2-Ethylhexylcarboxylsäuren oder Fettsäuren wie Laurylsäure, Myricetin-oder Stearinsäure sowie deren mit Fluor substituierte Derivate.

Beispiele für cycloaliphatische Sulfon- oder Carbonsäuren sind Cyclohexancarbonsäuren, Campher-10-sulfonsäure oder deren mit Fluor substituierte Derivate.

Beispiele für carbocyclische-aromatische Sulfonsäuren sind Benzol-, Toluol-, Ethylbenzol-, Isopropylbenzol-, Dodecylbenzol- oder Dimethylbenzolsulfonsäuren, 2,4,6-triisopropylbenzolsulfonsäure, 2,4,6-Trimethylbenzolsulfonsäure, Naphthalinsulfonsäure, -disulfonsäure oder -trisulfonsäure und deren entsprechend mit Alkyl oder Fluor substituierten Derivate.

Beispiele für heterocyclische-aromatische Sulfonsäuren sind Pyridin-, Thiophen- oder Pyrrolsulfonsäuren sowie deren entsprechend mit Fluor substituierte Derivate.

Beispiele für carbocyclische-aromatische Carbonsäuren sind Benzoesäure, Toluol-, Ethylbenzol-, Isopropylbenzol- oder Dimethylbenzolcarbonsäure, Naphthalincarbonsäure oder Anthracencarbonsäure und deren entsprechend mit Fluor substituierte Derivate. Beispiele für araliphatische Carbonsäuren sind Benzylcarbonsäuren, α-Methylbenzylcarbonsäuren und Cinnamylsäure sowie deren entsprechend mit Fluor substituierten Derivate.

Ferner wird in einer weiteren Ausgestaltung des erfindungsgemässen Verfahrens eine C-Hacide Verbindungen mit Ketalen in Gegenwart einer Base und anschliessend einer Säure
umgesetzt. Die Rolle des Ketals ist es üblicherweise, die 3-Carbonylgruppe temporär
während der basich katalysierten selektiven Kondensation an der 2-Carbonylgruppe gegen
Kondensation zu schützen. Nach der Kondensation wird das Ketal im allgemeinen mit Säure
abgespalten und die Carbonylgruppe freigesetzt.

Die Aufarbeitung und Isolation der erfindungsgemässen Verbindungen erfolgt in der Regel nach Methoden, die dem Fachmann allgemein bekannt sind. Üblicherweise filtriert man das

ausgefallene Rohprodukt und wäscht den Filterrückstand mit vorzugsweise einem Lösungsmittel, in dem das Reaktionsprodukt nur schlecht löslich ist. Gewünschtenfalls kann man das Rohprodukt vor der Isolation noch Reinigungsoperationen unterziehen. Hierzu kann man beispielsweise die organische Phase, enthaltend das Reaktionsprodukt, mit Wasser, insbesondere salzsaurem Wasser oder einer Natriumhydroxidlösung, waschen und anschliessend die organische Phase isolieren und aufkonzentrieren, bevorzugt bis zur Trockene. In einer weiteren Variante der Aufarbeitung kann man das organische Reaktionsprodukt auch direkt eindampfen und anschliessend beispielsweise durch Umkristallisation oder säulenchromatographische Trennung reinigen. Die Isolation erfolgt im Falle der Umkristallisation üblicherweise durch Filtration und anschliessender Wäsche des Filterrückstandes mit vorzugsweise einem Lösungsmittel, in dem das Reaktionsprodukt nur schlecht löslich ist. Die säulenchromatographierte organische Phase enthaltend das Reaktionsprodukt kann direkt eingedampft werden. Gewünschtenfalls können die Reaktionsprodukte nach der Isolation getrocknet werden. Hierfür benutzt man in der Regel allgemein bekannte Trocknungsapparate wie Trockenschränke oder Schaufeltrockner.

Für die Herstellung von Verbindungen der Formeln (IIa) oder (IIb) hat es sich als besonders vorteilhaft erwiesen, in Gegenwart von Säuren oder Anhydriden wie Essigsäure oder Essigsäureanhydrid zu arbeiten.

Die Edukte für dieses Verfahren werden in Analogie zu bekannten Verfahren hergestellt. Isatin-Verbindungen können nach allgemein bekannten Methoden wie zum Beispiel von W. C. Sumpter in Chem.Rev. 34, 413, 1944, beschrieben hergestellt werden. Die N-Alkylierung von Isatinen ist ebenfalls allgemein bekannt und beispielsweise von O. M. Radul et al. in Khimiya Geterotsiklicheskikh Soedinenii 353, 1983, beschrieben.

Die Herstellung der Oxobenzofuranyl-Verbindungen ist ebenfalls allgemein bekannt oder kann in Analogie zu bekannten Methoden der Herstellung von in 3-Stellung unsubstituierten Furanon und 3-Oxo-Furanonverbindungen erfolgen. In 3-Stellung unsubstituierte Furanone können beispielsweise analog dem Verfahren von H.-D. Becker, K. Gustafsson, J.Org.Chem.42, 2966 (1977) aus Phenolen durch Umsetzung mit Glyoxal hergestellt werden.

Bisbenzofuranone sind bekannt und werden zum Beispiel nach J.H. Wood, L. Cox, Org. Synth. III, 286 (1955) hergestellt, oder (4,8- Dimethyl-3,7-dihydro-benzo(1,2-b-4,5-b')difuran-

2,6-dione wird beispielsweise nach L.I. Smith, J. Nichols, J. Am. Chem. Soc., 65, 1739 (1943) hergestellt.

3-Oxo-Furanonverbindungen können durch Oxidation von in 3-Stellung unsubstituierten Furanonverbindungen, oder durch Oxidation von 3-Hydroxy-Furanonverbindungen nach allgemein bekannten Methoden zur Oxidation von Hydroxy- zu Keto-Verbindungen hergestellt werden. Diese sind beispielsweise in Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, 4. Auflage, Band 4/1a & 4/1b beschrieben. In J. Org. Chem., <u>56</u>, Seite 6110 (1991), von Z- Ma, J.M. Bobbitt ist die Oxidation mit Nitroxiden beschrieben. 3-Hydroxy-Furanonverbindungen können in Analogie zu dem Verfahren von 3-Hydroxy-Benzofuranonen, das in US 5,614,572 beschrieben ist, hergestellt werden. Des weiteren können 3-Oxo-Furanonverbindungen in Analogie zum Verfahren von D.J. Zwaneburg und W.A.P. Reyen, das in Synthesis, 624, von 1976 beschrieben ist, hergestellt werden.

Eine weitere Ausführungsform betrifft die Herstellung der erfindungsgemässen Bis-(Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone) aus Bis-(Furanonverbindungen) der Formel (XXXVIII)

$$O = \bigcap_{A_{11}} \bigcap_{B_{9}} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{B_{23}} \bigcap_{O} \bigcap_{A_{23}} \bigcap_{O} \bigcap_{O} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{O} \bigcap_{O} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{O} \bigcap_{O} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{O} \bigcap_{O} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{O} \bigcap_{O} \bigcap_{O} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{O} \bigcap_{O} \bigcap_{O} \bigcap_{O} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{A_{3}} \bigcap_{O} \bigcap_{O}$$

oder der Formel (XXXIX)

$$O = \begin{pmatrix} R_{11} & R_9 & R_{23} & R_{24} & (XXXIX) \\ R_8 & R_{22} & R_{24} & O \end{pmatrix}$$

hergestellt, oder aus entsprechenden Bis-Isatin- oder Indoxylverbindungen oder Mischungen davon.

In Analogie zur Herstellung der Bis-Verbindungen können die Tris- oder Poly-Verbindungen aus Tris-bzw.Poly-(Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone) aus Tris- bzw.Poly-(Furanonverbindungen) oder Tris- bzw.Poly-(Isatin- oder Indoxylverbindungen) hergestellt werden. Die Herstellung von Polyisatinen ist aus GB-A 1,251,082 bekannt.

Selbstverständlich können viele Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone auch aus anderen Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolonen hergestellt werden, indem deren Substituenten als funktionelle Gruppen ohne Veränderung des Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolon-Grundgerüstes chemisch modifiziert werden. Der Fachmann kennt unzählige Methoden, womit Substituenten in andere Substituenten umgewandelt werden können, beispielsweise diejenigen, welche in der Serie "Compendium of Organic Synthetic Methods" (Wiley & Sons, New York, ab 1971) offenbart sind. Zweckmässige Reaktionsbedingungen sind solche, worunter aufgrund der bekannten Reaktivität des Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolons nicht zu erwarten ist, dass dessen Lakton- oder Laktambindungen gespalten, oder dessen Doppelbindung reduziert oder sonst verändert wird. Zum Beispiel kann man neue Ester- oder Amid-Derivate nach allgemein bekannten Synthesemethoden herstellen wie sie zum Beispiel in Organic Syntheses, Collective Vol. I-VII, beschrieben werden. Bevorzugt werden insbesondere Ester die durch Umesterung oder Veresterung von Verbindungen der Formel (la), (lb), (lla) oder (llb) beispielsweise mit diversen Alkoholen unter allgemein bekannten Synthese- und Katalyse-Bedingungen, wie zum Beispiel bei Temperaturen von 0°C bis 200°C, bei Alkoholmengen von 2 bis 200 Äquivalenten bezogen auf ein Äquivalent der Verbindung der Formeln (Ia), (Ib), (Ila) oder (Ilb), gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungsmittels, hergestellt werden.

Verbindungen der Formeln (Ia), (Ib), (IIa) oder (IIb) werden zweckmässig in einer Menge von 0,01 bis 70 Gew.-%, üblicherweise von 0,01 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise von 0,01 bis 10 Gew.-%, bezogen auf das zu färbende organische oder anorganische, hochmolekulare oder niedermolekulare, insbesondere hochmolekulare organische Material, eingesetzt.

Einen weiteren Erfindungsgegenstand bildet eine Zusammensetzung, enthaltend ein organisches oder anorganisches, hochmolekulares oder niedermolekulares, insbesondere hochmolekulares organisches Material, und mindestens eine erfindungsgemässe Verbindung oder die oben beschriebenen erfindungsgemässen Zusammensetzungen in einer färberisch wirksamen Menge, in der Regel im Bereich von 0,01 bis 70 Gew.-%, insbesondere von 0,01 bis 30 Gew.-%, bevorzugt von 0,01 bis 10 Gew.-%, bezogen auf das organische oder anorganische Material.

Ferner betrifft die vorliegende Erfindung die Verwendung der erfindungsgemässen Verbindungen oder Zusammensetzungen als Farbmittel, insbesondere zum Einfärben oder Pigmentieren von organischem oder anorganischem, hochmolekularem oder niedermolekularem, insbesondere hochmolekularem organischem Material.

Es ist aber ebenfalls möglich, die erfindungsgemässen Verbindungen und Zusammensetzungen als Gemische, feste Lösungen oder Mischkristalle, einzusetzen.

Die erfindungsgemässen Verbindungen können auch mit Farbmitteln einer anderen chemischen Klasse kombiniert werden, zum Beispiel mit Farbstoffen oder Pigmenten wie ausgewählt aus der Gruppe der Diketopyrrolopyrrole, Chinacridone, Perylene, Dioxazine, Anthrachinone, Indanthrone, Flavanthrone, Indigos, Thioindigos, Chinophthalone, Isoindolinone, Isoindoline, Phthalocyanine, Metallkomplexe, Azopigmente und Azofarbstoffe.

Je nach Art ihrer Substituenten und des zu färbenden Polymeren können die erfindungsgemässen Verbindungen als polymerlösliche Farbstoffe oder als Pigmente verwendet werden. Im letzteren Falle ist es vorteilhaft, die bei der Synthese anfallenden Produkte in eine feindisperse Form überzuführen. Dies kann auf an sich bekannte Weise geschehen. Je nach Verbindung und Verwendungszweck erweist es sich als vorteilhaft, die Farbmittel als Toner oder in Form von Präparaten zu verwenden.

Das hochmolekulare Material kann organisch oder anorganisch sein, und Kunststoffe und/oder Naturstoffe bedeuten. Es kann sich zum Beispiel um Naturharze oder trockene Ole, Kautschuk oder Casein oder um abgewandelte Naturstoffe wie Chlorkautschuk, ölmodifizierte Alkydharze, Viscose, um Celluloseether oder -ester wie Ethylcellulose, Celluloseacetat, -propionat, oder -butyrat, Celluloseactobutyrat sowie Nitrocellulose, handeln, insbesondere aber um vollsynthetische organische Polymere (Duro- und Thermoplaste), wie sie durch Polymerisation, zum Beispiel durch Polykondensation oder Polyaddition erhalten werden können. Zur Klasse der Polymeren gehören beispielsweise Polyolefine wie Polyethylen, Polypropylen, Polyisobutylen, ferner substituierte Polyolefine wie Polymerisate von Monomeren wie Vinylchlorid, Vinylacetat, Styrol, Acrylnitril, Acrylsäureester, Methacrylsäureester, Fluorpolymerisate wie zum Polyfluorethylen, Polytrifluorchlorethylen oder Tetrafluorethylen/Hexafluoropropylen-Mischpolymerisat sowie Copolymerisate der erwähnten Monomeren, insbesondere ABS (Acrylnitril/Butadien/Styrol) oder EVA (Ethylen/Vinylacetat). Aus der Reihe der Polyadditions- und Polykondensationsharze kann man beispielsweise Kondensationsprodukte von Formaldehyd mit Phenolen, die sogenannten Phenoplaste, und Kondensationsprodukte von Formaldehyd und Harnstoff oder Thioharnstoff, des weiteren Melamin, die sogenannten Aminoplaste, ferner die als Lackharze verwendeten Polyester, entweder gesättigte wie Alkydharze, als auch ungesättigte wie Maleinharze, ferner lineare Polyester, Polyamide, Polyurethane, Polycarbonate, Polyphenylenoxide, Silikone oder Silikonharze verwenden.

Die erwähnten hochmolekularen Verbindungen können einzeln oder in Gemischen als plastische Massen, Schmelzen oder in Form von Spinnlösungen vorliegen. Sie können auch in Form ihrer Monomeren oder im polymerisierten Zustand in gelöster Form als Filmbildner oder Bindemittel für Lacke oder Druckfarben vorliegen, wie Leinölfirnis, Nitrocellulose, Alkydharze, Melaminharze und Harnstoff-Formaldehydharze oder Acrylharze.

Die vorliegende Erfindung betrifft des weiteren die Verwendung der erfindungsgemässen Verbindungen oder Zusammensetzungen zur Herstellung von

Tinten, für Drucktinten in Druckverfahren, für den Flexodruck, Siebdruck, Verpackungsdruck, Sicherheitsfarbdruck, Tiefdruck oder Offsetdruck, für Druckvorstufen sowie für Textildruck, für Büro-, Heimanwendungen oder graphische Anwendungen wie beispielsweise für Papierwaren, für Kugelschreiber, Filzstifte, Faserstifte, Pappe, Holz, (Holz-)Beizen, Metall, Stempelkissen oder Tinten für Impact-printing Verfahren (mit Stossdruckfarbbänder); zur Herstellung von

Farbmitteln, für Lacke, die in der Industrie- oder im Gewerbe, für die Textildekoration und die industrielle Markierung genutzt werden können; insbesondere Farbmittel für Walz-, Pulver- oder Automobillacke, für high-solids (lösungsmittelarme), für wasserhaltige oder metallische Lacke oder für pigmentierte Formulierungen, für wässerige Anstrichfarben, für Mineralöle, Schmierfette oder Wachse; zur Herstellung von

gefärbten Kunststoffen für Beschichtungen, Fasern, Platten oder Formträgern; zur Herstellung von

non-impact-printing Material (Nicht-Stossdruckmaterial) für digital-printing (Digitale Druckverfahren), für das thermische Wachs-Transfer-Druck-Verfahren, das Tintenstrahl-druck-Verfahren oder für das thermische Transferdruck-Verfahren; zur Herstellung von

Farbfiltern, insbesondere für sichtbares Licht im Bereich von 400 bis 700 nm, für Flüssigkristallbildschirme (Liquid Crystal Display, LCD) oder Charge Combined Device (CCD); zur Herstellung von

Kosmetik oder zur Herstellung von

polymeren Farbpartikeln, von Tonern, dry copy toners (Trockenkopier-Farblacke), liquid copy toners (Flüssigkopier-Farblacke) oder elektrophotographische Toner.

Des weiteren betrifft die vorliegende Erfindung Tinten, enthaltend hochmolekulares organisches Material und eine färberisch wirksame Menge einer erfindungsgemässen Verbindung oder Zusammensetzung.

Verfahren zur Herstellung von Tinten insbesondere für den Tintenstrahldruck sind allgemein bekannt und zum Beispiel in US 5,106,417 beschrieben.

Man kann beispielsweise die Tinten herstellen, indem man die erfindungsgemässen Verbindungen mit polymeren Dispergierungsmitteln vermischt. Das Vermischen der erfindungsgemässen Verbindungen mit dem polymeren Dispergierungsmittel erfolgt bevorzugt nach allgemein bekannten Methoden des Vermischens wie Rühren oder Mixen, vorzugsweise empfiehlt es sich, Intensivmixer oder Hochleistungsrührer (wie Ultraturrax®) zu verwenden.

Beim Vermischen der erfindungsgemässen Verbindungen oder Zusammensetzungen mit polymeren Dispergierungsmitteln verwendet man zweckmässig ein mit Wasser verdünnbares organisches Lösungsmittel.

Zweckmässig wählt man das Gewichtsverhältnis der erfindungsgemässen Verbindungen oder Zusammensetzungen zur Tinte im Bereich von 0,0001 bis 75 Gew.-%, bevorzugt von 0,001 bis 50 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der Tinte.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch ein Verfahren zur Herstellung von Tinten, indem man hochmolekulares organisches Material mit einer färberisch wirksamen Menge der erfindungsgemässen Verbindungen oder Zusammensetzungen miteinander vermischt.

Ferner betrifft die vorliegende Erfindung Farbmittel enthaltend hochmolekulares organisches Material und eine erfindungsgemässe Verbindung oder Zusammensetzung in einer färberisch wirksamen Menge.

Zudem betrifft die vorliegende Erfindung ein Verfahren zur Herstellung von Farbmittel, indem man ein hochmolekulares organisches Material und eine färberisch wirksame Menge einer erfindungsgemässen Verbindung oder Zusammensetzung vermischt.

Des weiteren betrifft die vorliegende Erfindung gefärbte Kunststoffe oder polymere Farbpartikel enthaltend ein hochmolekulares organisches Material und eine erfindungsgemässe Verbindung oder Zusammensetzung in einer färberisch wirksamen Menge.

Zudem betrifft die vorliegende Erfindung ein Verfahren zur Herstellung gefärbter Kunststoffe oder polymerer Farbpartikel, indem man ein hochmolekulares organisches Material und eine färberisch wirksame Menge einer erfindungsgemässen Verbindung oder Zusammensetzung miteinander vermischt.

Die Einfärbung der hochmolekularen, organischen Substanzen mit den erfindungsgemässen Farbmitteln oder Zusammensetzungen erfolgt beispielsweise derart, dass man ein solches Farbmittel gegebenenfalls in Form von Masterbatches, diesen Substraten unter Verwendung von Walzwerken, Misch- oder Mahlapparaten zumischt, wodurch das Farbmittel im hochmolekularen Material gelöst oder fein verteilt wird. Das hochmolekulare organische Material mit dem beigemischten Farbmittel wird in der Regel hierauf nach an sich bekannten Verfahren verarbeitet wie Kalandrieren, Pressen, Strangpressen, Streichen, Spinnen, Giessen oder durch Spritzguss, wodurch das eingefärbte Material üblicherweise seine endgültige Form bekommt. Das Beimischen des Farbmittels kann auch unmittelbar vor dem eigentlichen Verarbeitungsschritt durchgeführt werden, indem beispielsweise ein pulverförmiges erfindungsgemässes Farbmittel und ein granuliertes hochmolekulares organisches Material, sowie gegebenenfalls auch Zusatzstoffe wie beispielsweise Additive, gleichzeitig direkt der Einlasszone einer Strangpresse kontinuierlich zudosiert werden, wo das Einmischen noch knapp vor der Verarbeitung stattfindet. Im allgemeinen ist jedoch ein vorgängiges Einmischen des Farbmittels ins hochmolekulare organische Material bevorzugt, da gleichmässigere Resultate erhalten werden können.

Oft ist es erwünscht, zur Herstellung von nicht starren Formlingen oder zur Verringerung ihrer Sprödigkeit den hochmolekularen Verbindungen vor der Verformung sogenannte Weichmacher zuzusetzen. Als solche können zum Beispiel Ester der Phosphorsäure, Phthalsäure oder Sebacinsäure dienen. Die Weichmacher können im erfindungsgemässen Verfahren vor oder nach der Einverleibung des Farbmittels in die Polymeren eingearbeitet werden. Es ist ferner möglich, zwecks Erzielung verschiedener Farbtöne den hochmolekularen, organischen Stoffen neben den erfindungsgemässen Verbindungen oder

Zusammensetzungen Bestandteile wie Weiss-, Bunt- oder Schwarzpigmente in den jeweils gewünschten Mengen zuzufügen.

Zum Einfärben von Lacken und Druckfarben werden die hochmolekularen organischen Materialien und die erfindungsgemässen Verbindungen oder Zusammensetzungen, gegebenenfalls zusammen mit Zusatzstoffen wie Füllmitteln, Farbstoffen, Pigmenten, Siccativen oder Weichmachern, in einem gemeinsamen organischen Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch fein dispergiert oder gelöst. Man kann dabei so verfahren, dass man die einzelnen Komponenten für sich oder auch mehrere gemeinsam dispergiert oder löst, und erst hierauf alle Komponenten zusammenbringt. Die Verarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden, beispielsweise durch Spritzen, Filmziehen oder einer der vielen Druckmethoden, worauf der Lack oder die Druckfarbe, gegebenenfalls nach vorheriger Trocknung, zweckmässig thermisch oder durch Bestrahlung gehärtet wird.

Handelt es sich beim zu färbenden hochmolekularen Material um einen Lack, so kann es sich um eine gewöhnlichen Lack, oder auch um einen Speziallack, beispielsweise einen Automobillack, bevorzugt um eine beispielsweise Metall- oder Glimmer-Partikel enthaltende Metalleffektlackierung, handeln.

Bevorzugt ist die Einfärbung von thermoplastischen Kunststoffen, insbesondere auch in Form von Fasern sowie von Druckfarben. Bevorzugte, erfindungsgemäss einfärbbare hochmolekulare organische Materialien sind ganz allgemein Polymere mit einer Dielektrizitätskonstante ≥2,5, insbesondere Polyester, Polycarbonat (PC), Polystyrol (PS), Polymethylmethacrylat (PMMA), Polyamid, Polyethylen, Polypropylen, Styrol/Acrylnitril (SAN) oder Acrylnitril/Butadien/Styrol (ABS). Besonders bevorzugt sind Polyester, Polycarbonat, Polystyrol und PMMA. Ganz besonders bevorzugt sind Polyester, Polycarbonat oder PMMA, insbesondere aromatische Polyester, welche durch Polykondensation von Terephthalsäure erhalten werden können, wie beispielsweise Polyethylenterephthalat (PET) oder Polybutylenterephthalat (PBTP).

Des weiteren besonders bevorzugt ist die Einfärbung von Mineralölen, Schmierfetten und Wachsen mit den erfindungsgemässen Verbindungen.

Ausserdem betrifft die vorliegende Erfindung Non-impact-printing-Material, enthaltend hochmolekulares organisches Material und eine erfindungsgemässe Verbindung oder Zusammensetzung in einer färberisch wirksamen Menge.

Zudem betrifft die vorliegende Erfindung ein Verfahren zur Herstellung von Non-impactprinting-Material, indem man ein hochmolekulares organisches Material und eine färberisch wirksame Menge einer erfindungsgemässen Verbindung oder Zusammensetzung miteinander vermischt.

Ferner betrifft die vorliegende Erfindung ein Verfahren zur Herstellung von Farbfiltern enthaltend ein transparentes Substrat sowie darauf aufgebracht eine rote, blaue und grüne Schicht in beliebiger Reihenfolge, indem man zur Herstellung der roten, blauen und grünen Schichten je eine entsprechend gefärbte erfindungsgemässe Verbindung oder Zusammensetzung verwendet.

Die verschiedenfarbigen Schichten weisen bevorzugt derartige Muster auf, dass sie auf mindestens 5% ihrer jeweiligen Fläche nicht überlappen und ganz besonders bevorzugt überhaupt nicht überlappen.

Die Farbfilter lassen sich beispielsweise unter Verwendung von Tinten, insbesondere Drucktinten, die die erfindungsgemässen Verbindungen oder Zusammensetzungen enthalten, beschichten, oder beispielsweise durch Vermischung einer erfindungsgemässen Verbindungen oder Zusammensetzungen mit chemisch, thermisch oder photolytisch strukturierbarem hochmolekularem Material ("resist") herstellen. Die weitere Herstellung kann man beispielsweise analog zu der in EP-A 654 711 beschriebenen Methode durch Aufbringen auf ein Substrat, wie ein LCD, anschliessende Photostrukturierung und Entwickeln durchführen.

Des weiteren umfasst die Erfindung ein transparentes Substrat, das mit je einer roten, blauen und grünen Schicht je einer entsprechend gefärbten erfindungsgemässen Verbindung oder Zusammensetzung, enthaltend pigmentiertes hochmolekulares organisches Material, beschichtet ist. Die Reihenfolge der Beschichtung spielt in der Regel keine Rolle. Bevorzugt weisen die verschiedenfarbigen Schichten derartige Muster auf, dass sie auf mindestens 5% ihrer jeweiligen Fläche nicht überlappen, besonders bevorzugt überhaupt nicht überlappen.

Ferner umfasst die vorliegende Erfindung auch Farbfilter enthaltend ein transparentes Substrat sowie darauf aufgebracht eine rote, blaue und grüne Schicht, je erhältlich aus einer entsprechend gefärbten erfindungsgemässen Verbindung oder Zusammensetzung.

Zudem betrifft die vorliegende Erfindung Toner enthaltend hochmolekulares organisches Material und eine erfindungsgemässe oder Zusammensetzung in einer färberisch wirksamen Menge.

Ausserdem betrifft die vorliegende Erfindung Verfahren zur Herstellung von Tonern, indem man ein hochmolekulares organisches Material und eine färberisch wirksame Menge einer erfindungsgemässen oder erfindungsgemäss hergestellten Verbindung oder Zusammensetzung miteinander vermischt.

In einer besonderen Ausführungsform des erfindungsgemässen Verfahrens werden Toner, Lacke, Tinten oder gefärbte Kunststoffe hergestellt, indem man Masterbatches von Tonern, Lacken, Tinten oder gefärbten Kunststoffen in Walzwerken, Misch- oder Mahlapparaten bearbeitet.

Eine färberisch wirksame Menge einer erfindungsgemässen oder erfindungsgemäss hergestellten Verbindung oder Zusammensetzung bedeutet in der vorliegenden Erfindung in der Regel 0,0001 bis 99,99 Gew.-%, bevorzugt 0,001 bis 50 Gew.-% und besonders bevorzugt 0,01 bis 50 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht des damit gefärbten oder pigmentierten Materials.

Wenn die erfindungsgemässen oder erfindungsgemäss hergestellten Verbindungen oder Zusammensetzungen in den angewandten Polymeren gelöst vorliegen, zeichnen sie sich durch einen reinen Farbton, grosse Farbstärke, hohe Licht- und Wetterechtheit sowie Hitzeechtheit, insbesondere von PET, PMMA, PS und PC und ausserdem durch hohe Fluoreszenz aus. Die erhaltenen Färbungen, beispielsweise in thermoplastischen oder duroplastischen Kunststoffen, Fasern, Lacken oder Druckfarben, zeichnen sich durch einen reinen Farbton, hohe Farbstärke, hohe Sättigung, hohe Transparenz, gute Überlackier-, Migrations-, Reib-, Licht-, Wetter- und insbesondere Hitzeechtheit sowie durch einen guten Glanz aus. Die Farbmittel besitzen eine gute Dispergierbarkeit und im allgemeinen gute Löslichkeiten in organischen Lösungsmitteln. Sie eignen sich in Sonnenenergie-Kollektoren und zur Herstellung von Laser-Strahlen. In Mischungen enthaltend die erfindungsgemässen

Verbindungen, werden wunderschöne Farbnuancen erhalten. Besonders vorteilhaft ermöglichen asymmetrische Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone sowie Bis- oder Tris-(Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone) weitere Farbtöne und bieten die Möglichkeit, durch die Wahl der Substituenten, deren Löslichkeit zu beeinflussen.

Beispiele

Beispiel 1: 3-(5,7-Di-tert-butyl-2-oxo-benzofuran-3-yliden)-1,3-dihydro-indol-2-on: 14,7 g (0,1 Mol) Isatin, 24,6 g (0,1 Mol) 5,7-Di-tert-butyl-3H-benzofuran-2-on, hergestellt analog der Methode von H.-D. Becker und K. Gustaffson, die in J. Org. Chem., 42, 2966 von 1977 beschrieben ist, und 0,75 g p-Toluolsulfonsäure in 75 ml Essigsäure werden 17 h unter Stickstoff zum Rückfluss erhitzt. Das Reaktionsgemisch wird auf Raumtemperatur abgekühlt, der Niederschlag wird abfiltriert, und der Filterrückstand mit Methanol gewaschen und anschliessend bei 60°C getrocknet. Die Ausbeute beträgt 27,7 g (74% d. Th.). Schmelzpunkt: 277-284°C.

C: ber./gef. 76,77/76,75; H: ber./gef. 6,71/6,74; N: ber./gef. 3,73/3,56

<u>Beispiel 2</u>: 3-[7-tert-Butyl-2-oxo-3-(2-oxo-1,2-dihydro-indol-3-yliden)-2,3-dihydro-benzofuran-5-yl]-propionsäure:

A) 3-(7-tert-Butyl-2-oxo-2,3-dihydro-benzofuran-5-yl)-propionsäure (hergestellt analog zu der in 56,7 g (0,3 Mol) 3-(3-tert-Butyl-4-hydroxy-phenyl)-propionsäure (hergestellt analog zu der in JP-A2- 63/227542 beschriebenen Methode), in 58 g (0,4 Mol) 40 gew.-%iger, wässriger Glyoxal-Lösung und 3 ml 32 gew.-%iger Salzsäure werden in 200 ml Essigsäure 6 h zum Rückfluss erhitzt. Danach wird das Gemisch in 600 ml Eiswasser gegossen, und der Niederschlag abfiltriert. Der Filterrückstand wird mit Wasser gewaschen und anschliessend bei 60°C g getrocknet. Durch Umkristallisieren aus Toluol werden 54,3 g (69% d.Th.) 3-(7-tert-Butyl-2-oxo-2,3-dihydro-benzofuran-5-yl)-propionsäure erhalten. Schmp. 167-169°C

B) 7,36 g (0,05 Mol) Isatin, 13,1 g (0,05 Mol) 3-(7-tert-Butyl-2-oxo-2,3-dihydro-benzofuran-5-yl)-propionsäure aus Beispiel 2A und 0,5 g p-Toluolsulfonsäure werden unter Stickstoff in 50 ml Essigsäure 23 h zum Rückfluss erhitzt. Das Reaktionsgemisch wird auf Raumtemperatur abgekühlt, der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert, und der Filterrückstand mit Wasser gewaschen und bei 60°C getrocknet. Die Ausbeute beträgt 12,2 g (63% d.Th.). Schmp. 228-252°C.

C: ber./gef. 70,58/70,31; H: ber./gef. 5,41/5,52; N: ber./gef. 3,58/3,40

Beispiel 3: 3-(5,7-Di-tert-butyl-2-oxo-benzofuran-3-ylidene)-1-methyl-1,3-dihydro-indol-2-on 8,05 g (0,05 Mol) N-Methylisatin (von Aldrich), 12,3 g (0,05 Mol) 5,7-Di-tert-butyl-3H-benzofuran-2-on und 0,4 g p-Toluolsulfonsäure werden unter Stickstoff in 40 ml Essigsäure 19 h zum Rückfluss erhitzt. Die Suspension wird auf Raumtemperatur abgekühlt, der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert und der Filterrückstand mit Methanol gewaschen und anschliessend bei 60°C getrocknet. Die Ausbeute beträgt 15,3 g (79% d.Th.).

Schmp.: 235-237°C.

C: ber./gef. 77,09/77,06; H: ber./gef. 6,99/7,07; N: ber./gef. 3,60/3,88

<u>Beispiel 4</u>: 3-[7-tert-Butyl-3-(1-methyl-2-oxo-1,2-dihydro-indol-3-yliden)-2-oxo-2,3-dihydro-benzofuran-5-yl]-propionsäure:

16,1 g (0,1 Mol) N-Methylisatin, 26,2 g (0,1 Mol) 3-(7-tert-Butyl-2-oxo-2,3-dihydrobenzofuran-5-yl)-propionsäure (siehe Beispiel 2) und 2 g p-Toluolsulfonsäure werden unter Stickstoff in 80 ml Essigsäure 24 h zum Rückfluss erhitzt. Die Suspension wird auf Raumtemperatur abgekühlt und mit 80 ml Methyl-tert.-butyl-ether verdünnt und anschliessend filtriert. Der Filterrückstand wird mit Methyl-tert.-butyl-ether gewaschen und anschliessend bei 60°C getrocknet. Die Ausbeute beträgt 28,5 g (70% d.Th.).

Schmp.: 231-232°C.

C: ber./gef. 71,10/71,03; H: ber./gef. 5,72/5,62; N: ber./gef. 3,45/3,62

Beispiel 5: 3-(7-tert-Butyl-5-methoxy-2-oxo-benzofuran-3-yliden)-1,3-dihydro-indol-2-on (Z/E-Gemisch.

6,6 g (0,03 Mol) 7-tert.-Butyl-5-methoxy-3H-benzofuran-2-on (hergestellt analog zu der Methode aus J. Org. Chem., 42 (1977) 2966) (man erhält farblose Kristalle mit einem Schmp. 116-118°C), 4,4 g (0,03 Mol) Isatin und 0,25 g p-Toluolsulfonsäure werden unter Stickstoff in 25 ml Essigsäure 15 h zum Rückfluss erhitzt. Danach werden 50 ml Ethanol zugegeben und die Suspension auf Raumtemperatur abgekühlt und filtriert. Der Filterrückstand wird mit Methanol gewaschen und anschliessend bei 60°C getrocknet. Die Ausbeute beträgt 4,9 g (47% d.Th). Schmp.: 247-258°C. C: ber./gef. 72,19/72,09; H: ber./gef. 5,48/5,52; N: ber./gef. 4,01/4,09

<u>Beispiel 6</u>: 3-(7-tert-Butyl-5-methoxy-2-oxo-benzofuran-3-yliden)-1-methyl-1,3-dihydro-indol-2-on:

11,0 g (0,05 Mol) 7-tert-Butyl-5-methoxy-3H-benzofuran-2-on und 8,1 g (0,05 Mol) N-Methylisatin und 1 g p-Toluolsulfonsäure werden unter Stickstoff in 40 ml Essigsäure 24 h zum Sieden erhitzt. Danach werden 40 ml Methanol zugegeben und die Suspension auf Raumtemperatur abgekühlt und abfiltriert. Der Filterrückstand wird mit Methanol gewaschen und anschliessend mit 100 ml n-Butanol versehen und 15 Minuten zum Rückfluss erhitzt. Anschliessend wird auf 5°C abgekühlt und abfiltriert. Der Filterrückstand wird anschliessend bei 60°C getrocknet. Man erhält 13,4 g (74% d.Th.).

Schmp.: 188-190°C.

C: ber./gef. 72,71/72,52; H: ber./gef. 5,82/5,69; N: ber./gef. 3,85/3,65

<u>Beispiel 7</u>: [3-(7-tert-Butyl-5-methoxy-2-oxo-benzofuran-3-yliden)-2-oxo-2,3-dihydro-indol-1-yl]-essigsäure:

A) (2,3-Dioxo-2,3-dihydro-indol-1-yl)-essigsäure-tert.butyl ester:

44,1 g (0,3 Mol) Isatin, 62,5 g (0,45 Mol) Kaliumcarbonat und 66,2 g (0,34 Mol) Bromessigsäure-tert.butyl-ester (von Aldrich) werden in 100 ml N,N'-Dimethylformamid bei Raumtemperatur 24 h gerührt. Das Gemisch wird dann in 800 ml Wasser gegossen, der ausgefallene Niederschlag abfiltriert, mit Wasser gewaschen und bei 60°C getrocknet. Nach einmaligem Umkristallisieren aus Toluol - Hexan (1:1) werden 608 g (78% d.Th.) Produkt mit einem Schmp. von 119-121°C erhalten.

B) 25,4 g (0,097 Mol) des oben erhaltenen (2,3-Dioxo-2,3-dihydro-indol-1-yl)-essigsäuretert.-butylesters und 1 g p-Toluolsulfonsäure werden unter Stickstoff in 50 ml Essigsäure 16 h zum Sieden erhitzt. Danach werden 50 ml Wasser zugegeben und die erhaltene Suspension wird daraufhin auf Raumtemperatur abgekühlt. Der Feststoff wird abfiltriert, und der Filterrückstand mit 50 gew.-%iger Essigsäure gewaschen und bei 60°C getrocknet. Die Ausbeute beträgt 31,8 g (80% d. Th.). Schmp.: 264-266°C; C: ber./gef. 67,81/67,79; H: ber./gef. 5,20/4,94; N: ber./gef. 3,44/3,32

<u>Beispiel 8</u>: 5,7-Dibromo-3-(5,7-di-tert-butyl-2-oxo-benzofuran-3-yliden)-1,3-dihydro-indol-2-on (Z/E-Gemisch):

7,6 g (0,025 Mol) 5,7-Dibromisatin (hergestellt analog zu der in Collect. Czech. Chem. Commun., 55 (1990) 2963 beschriebenen Methode), 5,5 g (0,025 Mol) 7-tert.-Butyl-5-methoxy-3H-benzofuran-2-on und 0,25 g p-Toluolsulfonsäure werden unter Stickstoff in 25 ml Essigsäure 17 h zum Sieden erhitzt. Danach werden 40 ml Methanol zugegeben und die

erhaltene Suspension wird auf 5°C abgekühlt. Der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert, der Filterrückstand mit Methanol gewaschen und bei 60°C getrocknet. Die Ausbeute beträgt 11.9 g (94% d.Th.). Schmp.: 232-256°C.

C: ber./gef. 54,06/54,35; H: ber./gef. 4,35/4,22; N: ber./gef. 2,63/2,57

<u>Beispiel 9</u>: 5,7-Dibromo-3-(7-.tert.-butyl-5-methoxy-2-oxo-benzofuran-3-yliden)-1,3-dihydro-indol-2-on (Z/E-Gemisch)

7,6 g (0,025 Mol) 5,7-Dibromisatin, 6,15 g (0,025 Mol) 5,7-Di-tert.-butyl-3H-benzofuran-2-on und 0,5 g p-Toluolsulfonsäure werden unter Stickstoff in 25 ml Essigsäure 21 h zum Sieden erhitzt. Danach werden 40 ml Methanol zugegeben und die so erhaltene Suspension wird auf 5°C gekühlt. Der daraufhin erhaltene Feststoff wird abfiltriert, der Filterrückstand mit Methanol gewaschen und bei 60°C getrocknet. Die Ausbeute beträgt 10,7 g (80% d.Th.). Schmp.: 303-314°C. C: ber./gef. 49,73/49,46; H: ber./gef. 3,38/3,45; N: ber./gef. 2,76/2,73

Beispiel 10: 2-(5,7-Di-tert-butyl-2-oxo-benzofuran-3-yliden)-1,2-dihydro-indol-3-on: 20 g (0,08 Mol) 5,7-Di-tert-butyl-3H-benzofuran-2-on, 13,2 g (0,08 Mol) 2-Chloro-indol-3-on (hergestellt analog zu der in Synthesis, 496 (1974) beschriebenen Methode) in 150 ml Toluol und 30 ml Triethylamin werden 4 h bei 40°C gerührt. Danach werden 500 ml Ethylacetat zugegeben und die so erhaltene Mischung wird mit 500 ml 5 gew.-%iger verdünnter Salzsäure und danach mit 500 ml Wasser gewaschen. Die abgetrennte Ethylacetat-Phase wird anschliessend über Natriumsulfat getrocknet. Der so erhaltene Feststoff wird nach Abdestillation des Lösungsmittels aus Butanol-Toluol (1:1) umkristallisiert. Die Ausbeute beträgt 9,3 g (31% d.Th.).

Schmp.: 290-292°C.

C: ber./gef. 76,77/76,94; H: ber./gef. 6,71/6,89; N: ber./gef. 3,73/3,61

Beispiel 11: 2-(7-tert-Butyl-5-methoxy-2-oxo-benzofuran-3-yliden)-1,2-dihydro-indol-3-on: 23,5 g (0,160 Mol) Isatin werden in 200 ml Chlorbenzol vorgelegt und mit 35 g (0,168 Mol) Phosphorpentachlorid versetzt. Die Suspension wird langsam unter lebhafter HCl-Bildung auf 100°C erhitzt und bei dieser Temperatur 90 Minuten gerührt. Danach werden 100 ml Chlorbenzol und gebildetes Phosphoroxychlorid abdestilliert. Die zurückbleibende Lösung wird mit 35,2 g (0,160 Mol) 7-tert.-Butyl-5-methoxy-3H-benzofuran-2-on versetzt, anschliessend 2 h bei 130°C nachgerührt und dann durch Abdestillieren von 50 ml Chlorbenzol aufkonzentriert. Anschliessend werden 200 ml Methanol zugegeben, dann die Suspension auf 5°C abgekühlt und danach filtriert. Der Filterrückstand wird durch

Chromatographie auf Kieselgel mit einem Lösungsmittelgemisch von Toluol, Ethylacetat und Methanol im Mischungsverhältnis (4:3:3) gereinigt. Die reinen Fraktionen werden einmal aus Butanol-Toluol (1:1) umkristallisiert und bei 60°C getrocknet. Man erhält eine Ausbeute von 6,7 g (12% d. Th.).

Schmp.: 239-240°C.

C: ber./gef. 72,19/72,03; H: ber./gef. 5,48/5,42; N: ber./gef. 4,01/4,17

Beispiel 12a: Herstellung des Bisbenzofuranons

2,5-Dihydroxybenzol-1,4-diessigsäure, 10 g (44,2 mmol), (käuflich bei Aldrich) Toluol, 500 ml, und Essigsäureanhydrid, 100 ml, werden bei 90°C 4,5 h lang umgesetzt. Anschliessend wird das Reaktionsgemisch auf 25°C abgekühlt und filtriert. Der Filterrückstand wird mit Toluol, 50 ml, gewaschen und dann im Vakuumtrockenschrank bei 50°C getrocknet. Man erhält 7,1 g des Bisbenzofuranons

Die Ausbeute beträgt 85% d. Th...

Beispiel 12b:Umsetzung des Bisbenzofuranons mit Isatin

Bisbenzofuranons, 2,0 g (hergestellt nach Beispiel 12a), Isatin, 3,09 g (käuflich bei Fluka purum) und Toluonsulfonsäure, 0,5 g, (käuflich bei Fluka purum) werden in Essigsäure, 30 ml, bei 115°C 16 h lang gerührt. Das Reaktionsgemisch wird abfiltriert und der Filterrückstand mit Essigsäure, 30 ml, und Methanol, 50 ml, gewaschen, und anschliessend im Vakuumtrockenschrank bei 80°C getrocknet. Man erhält 4,5 g eines violetten Pulvers der Verbindung untenstehender Formel

LDI-TOF(laser desorption ionisation/time of light): (M⁻) = 448

Beispiel 13: Herstellung von Spritzgussplatten

Allgemeine Vorschrift: Ein erfindungsgemässes Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolon wird mit 1500 g bei 473-543 K vorgetrocknetem Kunststoff kurz von Hand, dann während 5 min

bei 50 U/min auf einem Taumelmischer gemischt. Diese Mischung wird anschliessend auf einem 25 mm 1 Schnecken-Extruder (Collin) bei 543 K vorextrudiert. Anschliessend wird das Extrudat auf einer Mikroprozessor-gesteuerten Spritzgussmaschine (™Ferromatik FM 40, Klöckner) zu Spritzlingen (65 mm × 25 mm × 1,5 mm grosse Plättchen) verarbeitet. Die Verweilzeit des Polymers beträgt, wenn nicht anders vermerkt, 5 Minuten, wobei der Staudruck und die Schneckendrehzahl niedrig gehalten werden.

(a) 0,1 g des in Beispiel 1 hergestellten Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolons wird mit Polyethylenterephthalat ("PET") (TMMELINAR PURA, ICI) entsprechend der allgemeinen Vorschrift zu Spritzlingen verarbeitet. Dabei werden die Spritzlinge jeweils bei (a1) 543 K, (a2) 553, (a3) 563 K und (a4) 573 K in der Spritzgussmaschine hergestellt.

Das Beispiel wird mit den Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolonen der Beispiele 2 bis 11 wiederholt.

Die Spritzlinge zeichnen sich durch ausgezeichnete Farbechtheiten, sehr hohe Hitzestabilität, hohe Lichtechtheit, gute Migrationsbeständigkeit und hohe Farbstärke aus. (Die Farbechtheiten werden visuell gegenüber einem Standard oder farbmetrisch bestimmt.)

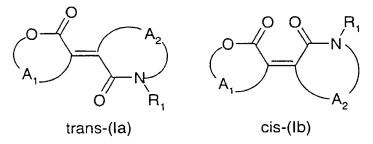
(b) Beispiel 13a wird wiederholt mit dem Unterschied, dass man als Kunststoff ein Polybutylenterephthalat ("PBTB") (CRASTIN®S 600 von Ciba Specialty Chemicals) einsetzt. Des weiteren werden die Spritzlinge (verschiedene Batches durch Wahl unterschiedlicher Temperaturen) jeweils während 2 Minuten Verweilzeit bei (b1) 533 K, (b2) 548 K und (b3) 563 K hergestellt.

Das Beispiel wird mit den Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolonen der Beispiele 2 bis 12 wiederholt.

Die Spritzlinge zeichnen sich durch ausgezeichnete Farbechtheiten, sehr hohe Hitzestabilität, hohe Lichtechtheit, gute Migrationsbeständigkeit und hohe Farbstärke aus. (Die Farbechtheiten werden visuell gegenüber einem Standard oder farbmetrisch bestimmt.)

Patentansprüche

1. Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone der Formeln trans-(la) und cis-(lb)



sowie der Formeln trans-(IIa) und cis-(IIb)

$$A_1$$
 A_2
 A_1
 A_2
 A_1
 A_2
 A_1
 A_2
 A_3
 A_4
 A_4
 A_5
 A_5
 A_6
 A_7
 A_8
 A_8

worin

A₁ und A₂ unabhängig voneinander unsubstituiertes oder 1- bis 4-fach substituiertes ortho-C₆-C₁₈-Arylen bedeuten, und

R₁ für Wasserstoff, C₁-C₂₅-Alkyl, C₅-C₁₂-Cycloalkyl, C₆-C₂₄-Aryl, einen heteroaromatischen Rest, -(CH₂)_n-COR₂ oder -(CH₂)_m-OR₃, steht,

worin R_2 für Hydroxy, -OX, unsubstituiertes oder ein- oder mehrfach mit Hydroxy, -OX, oder Amino substituiertes C_1 - C_{25} -Alkoxy, C_1 - C_{25} -Alkylamino oder C_1 - C_{25} -Dialkylamino, Di-(C_6 - C_{24} -Aryl)-amino, C_1 - C_{12} -Alkyl, C_2 - C_{24} -Alkenyl steht, und

X ein Kation bedeutet, und

R₃ für Wasserstoff oder -CO-(C₁-C₂₅-Alkyl) steht, und

n und m unabhängig voneinander für eine ganze Zahl im Bereich von 0 bis 6 stehen, und

eine C-C-Einfachbindung auch durch eine entsprechende Ethereinheit, C-O-C, ersetzt sein kann.

mit der Massgabe, dass, wenn R₁ für Wasserstoff und A₂ für 1,2-Phenylen stehen, A₁ nicht für 9,10-Anthrachinon-1,2-ylen, 4-Chlor-3,5-dimethyl-1,2-phenylen oder 3,5-Dimethyl-1,2-phenylen steht.

- 2. Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass A₁ und/oder A₂ für substituiertes oder unsubstituiertes 1,2-Phenylen, 1,2-Naphthylen, 2,3-Naphthylen, 1,2-Phenanthrylen, 2,3-Phenanthrylen, 3,4-Phenanthrylen, 9,10-Phenanthrylen, 1,2-Anthracenyl, 2,3-Anthracenyl oder 1,2- Anthrachinonylen oder 2,3-Anthrachinonylen steht.
- 3. Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone gemäss einem der Ansprüche 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass A₁ für

und A₂ für

stehen, worin

 $R_{8},\,R_{9},\,R_{11},\,R_{10},\,R_{12},\,R_{13},\,R_{14}\,\,\text{und}\,\,R_{15}\,\,\text{unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Cyano,}\\ -NO_{2},\,-R_{16},\,-NR_{17}R_{18},\,-NR_{19}COR_{17},\,-NR_{19}COOR_{17},\,-N=CR_{17}R_{18},\,-CONR_{19}R_{20},\,-OR_{17},\,-O-(C_{1}-C_{12}-Alkylen)-COOX,\,-O-(C_{1}-C_{12}-Alkylen)-COOH,\,\,-O-(C_{1}-C_{12}-Alkylen)-O-CO-R_{17},\,-O-(C_{1}-C_{12}-Alkylen)-CONR_{19}R_{20},\,-O-(C_{1}-C_{12}-Alkylen)-OR_{17},\,-(C_{12}-Alkylen)-OR_{17},\,-(C_{12}-Alkylen)-COOR_{17},\,-(C_{12}-Alkylen)-COOR_{17},\,-(C_{12}-Alkylen)-COOR_{17},\,-(C_{12}-Alkylen)-COOR_{17},\,-(C_{12}-Alkylen)-COOX_{12}-Alkylen)-COON_{19}R_{20},\,-(C_{1}-C_{12}-Alkylen)-COOX_{17},\,-(C_{12}-Alkylen)-COOX_{$

R₁₇, R₁₈, R₁₉ und R₂₀ unabhängig voneinander für Wasserstoff oder R₁₆ stehen, und für unsubstituiertes oder einfach oder mehrfach mit Halogen, Hydroxy, Amino, Oxo, Carboxy, Cyano, -COOR₁₈ oder -COOX substituiertes C₁-C₂₅Alkyl, C₅-C₁₂-Cycloalkyl oder C₂-C₂₄Alkenyl, welches ununterbrochen oder einfach oder mehrfach durch O, S oder N-(C₁-C₂₅Alkyl), N-(C₂-C₂₄Alkenyl) unterbrochen sein kann, falls das Alkyl mehr als zwei und das Alkenyl mehr als drei Kohlenstoffatome aufweist, oder für unsubstituiertes oder einfach oder mehrfach mit Halogen, Nitro, Cyano, -OR₁₈, -SR₁₈,

-NR₁₉R₂₀, -CONR₁₉R₂₀, -COOR₁₈, -COOX, -COOH, -SO₂R₁₈, -SO₂NR₁₉R₂₀, -SO₃R₁₈, -SO₃X, -SO₃H, -NR₁₉COR₁₈ oder -NR₁₉COOR₁₈ substituiertes C₆-C₁₈Aryl, C₇-C₁₈Aralkyl oder Heteroaryl steht,

oder

R₁₉ und R₂₀ zusammen mit dem sie verbindenden Stickstoffatom für unsubstituiertes oder mit C₁-C₄Alkyl einfach bis vierfach substituiertes Pyrrolidinyl, Piperidinyl, Piperazinyl oder Morpholinyl, oder für Carbazolyl, Phenoxazinyl oder Phenothiazinyl stehen,

wobei gegebenenfalls jeweils R_8 und R_9 , R_9 und R_{11} , R_{11} und R_{10} sowie R_{12} und R_{13} , R_{13} und R_{14} oder R_{14} und R_{15} zusätzlich einen substituierten oder unsubstituierten 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden können.

4. Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone gemäss Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, dass mindestens einer der Reste R_8 , R_9 , R_{11} , R_{10} , R_{12} , R_{13} , R_{14} und R_{15} für einen Rest, ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus den Resten Z_1 , Z_2 , Z_3 und Z_4 steht

worin

C₁₂-Alkylen)-OR₁₇, -(C₁-C₁₂-Alkylen)-O-CO-R₁₇, -(C₁-C₁₂-Alkylen)-OR₁₇, -COOR₁₇, -(C₁-C₁₂-Alkylen)-COOR₁₇, -(C₁-C₁₂-Alkylen)-COOX, -COOX, -COOX, -COOH, -SR₁₇, -SOR₁₇, -SO₂R₁₇, -SO₂NR₁₉R₂₀, -SO₃R₁₇ oder SO₃X, SO₃H wobei die Reste R₁₇, R₁₈, R₁₉, R₂₀ die weiter oben angegebene Bedeutung haben, und R₂₁ unabhängig von R₁ die gleiche Bedeutung wie R₁ besitzt, und A₃ eine Einfachbindung, oder unsubstituiertes oder einfach oder mehrfach mit C₁-C₂₅Alkyl, C₆-C₂₄Aryl, Halogen, Hydroxy, -OX, Oxo, Cyano, -COOR₆, -COOX, -COOH, -SO₃R₆, -SO₃X,

- -SO₃H substituiertes C₁-C₂₄-Alkylen oder C₅-C₁₂-Cycloalkylen oder
- -OOC-(C₁-C₂₄-Alkylen)-COO-, -COO-(C₁-C₂₄-Alkylen)-OOC-,
- -NR₁₉CO-(C₁-C₂₄-Alkylen)-CONR₁₉-, -CONR₁₉-(C₁-C₂₄-Alkylen)-NR₁₉CO-; C₆-C₂₄Arylen oder Heteroarylen, bedeutet.
- 5. Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone gemäss einem der Ansprüche 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass A₁ für

wobei R_8 , R_9 , R_{11} und R_{10} die in Anspruch 3 angegebene Bedeutung haben, und A_2 für einen zweiwertigen Rest Z_5 oder Z_6

$$R_{14}$$
 R_{21}
 R_{24}
 R_{23}
 R_{13}
 R_{24}
 R_{23}
 R_{24}
 R_{23}
 R_{24}
 R_{24}
 R_{25}
 R_{26}

steht, worin R_{13} , R_{14} , R_{21} , R_{22} , R_{23} , R_{24} und R_{27} die in Anspruch 4 angegebene Bedeutung haben.

6. Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass sie für eine Verbindung der Formel (LI)

$$P_{1} A_{14} P_{2}$$
 P_{3}
(LI)

worin

 P_1 , P_2 , P_3 unabhängig voneinander für jeweils einen Rest, ausgewählt aus der Gruppe, bestehend aus den Resten Z_1 , Z_2 , Z_3 und Z_4 gemäss Anspruch 4, und A_4 für einen trivalenten Rest stehen.

7. Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone (LI) gemäss Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, dass der trivalente Rest für

8. Cis und trans Bisbenzofuranon-Derivate der Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone gemäss einem der Ansprüche 1 oder 3, dadurch gekennzeichnet, dass sie für Verbindungen der Formeln

$$A_5$$
 A_6 A_6

worin

A₅ und A₆ unabhängig voneinander für jeweils zwei Wasserstoffe stehen, unter der Massgabe, dass sie nicht gleichzeitig für zwei Wasserstoffe stehen; des weiteren stehen sie

unabhängig voneinander für einen substituierten oder unsubstituierten Isatin-Rest

bedeuten.

- 9. Zusammensetzungen, enthaltend mindestens ein Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolon gemäss einem der Ansprüche 1 bis 8.
- 10. Verfahren zur Herstellung der Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone der Formeln trans(Ia) und cis-(Ib) gemäss Anspruch 1 durch Umsetzung eines Benzofuranon-oder
 Bisbenzofuranon-Derivats mit einem Isatin-Derivat in Gegenwart eines sauren oder
 basischen Katalysators, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel
 (XXIX)

$$O = A$$
, (XXIX)

in der A₁ die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat, mit einer Verbindung der Formel (XXX) oder (XXXa),

worin

Y für O, S, NH, N-(C_1 - C_{24} Alkyl), N-(C_5 - C_{18} Aryl) oder N-(C_7 - C_{28} Aralkyl) und Hal für Halogen stehen, und A₂ die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat, umsetzt.

11. Verfahren zur Herstellung der Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone der Formeln trans-(Ia) und cis-(Ib) gemäss Anspruch 1 durch Umsetzung eines Benzofuranon- oder Bisbenzofuranon-Derivats mit einem Oxindol-Derivat in Gegenwart eines sauren oder basischen Katalysators, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel (XXXI) oder (XXXIa)

$$O = A$$
, $(XXXI)$ $O = A$, $(XXXIa)$

in der A₁ die in Anspruch 1,Y und Hal die in Anspruch 10 angegebenen Bedeutungen haben, mit einer Verbindung der Formel (XXXII)

in der A₂ die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat, umsetzt.

12. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formeln trans-(IIa) und cis-(IIb) gemäss Anspruch 1, durch Umsetzung eines Benzofuranon- oder Bisbenzofuranon-Derivats mit einem Indoxyl-Derivat in Gegenwart einer Säure oder einer Base, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formeln (XXXI) oder (XXXIa) mit einer Verbindung der Formel (XXXIV)

worin A₂ die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat, umsetzt.

- 13. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formeln trans-(Ia), trans-(IIa) oder cis(Ib), cis-(IIb) gemäss Anspruch 1 durch Umsetzung eines Benzofuranon- oder
 Bisbenzofuranon-Derivats mit einem Indoxyl- oder Isatin-Derivat in Gegenwart einer Säure
 oder einer Base, dadurch gekennzeichnet, dass man eine Verbindung der Formel (XXXI)
 oder (XXXIa) nach Anspruch 11 mit
- (a) einem Imin der Formel (XXXV)

$$A_{2} \longrightarrow Y (XXXV)$$

in der A2 und Y die in Anspruch 1 und 10 angegebenen Bedeutungen haben,

oder

(b) einem Ketal der Formeln (XXXVI) oder (XXXVII)

worin

 $R_{43}\,C_1\text{-}C_6\text{Alkyl und }R_{44} \text{ einen unsubstituierten oder substituierten bivalenten }C_1\text{-}C_6\text{-Alkylen-Rest bedeuten,}$

umsetzt.

14. Verwendung der Oxobenzofuranyliden-Dihydroindolone gemäss einem der Ansprüche 1 bis 7 oder hergestellt nach einem Verfahren der Ansprüche 10 bis 13 sowie der Zusammensetzung nach Anspruch 9 zur Färbung oder Pigmentierung von organischen oder anorganischen Materialien, insbesondere zur Herstellung von Tinten oder Farbmitteln für Lacke, Druckfarben, Mineralöle, Schmierfette oder Wachse, gefärbten oder pigmentierten Kunststoffen, non-impact-printing-Material, Farbfiltern, Kosmetikartikeln, Tonern oder zur Einfärbung von Holzbeizen.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

nal Application No PCT/EP 99/07593

A CLASSIF IPC 7	C07D405/04 C09B7/08 C09D7	/00	
According to	International Patent Classification (IPC) or to both national clas	satification and IPC .	
B. FIELDS	SEARCHED		
	currentation searched (classification system followed by classi	fication symbols)	
IPC 7	C07D C09B C09D		
Documentati	ton searched other than minimum documentation to the extent t	that such documents are included in the fields se	arched
Electronic da	ata base consulted during the international search (name of da	ta base and, where practical, search terms used)	
C. DOCUME	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the	ne relevant passages	Relevant to claim No.
A	C MARSCHALK: "Le diphtaloyl-6 isoxindigo" BULLETIN DE LA SOCIETE CHIMIQUE FRANCE, FR, SOCIETE FRANCAISE DE PARIS, vol. 9, no. 5, 1 January 1942 (1942-01-01), p. 826-832, XP002090687 ISSN: 0037-8968 the whole document	E DE CHIMIE.	1-14
X Furt	ther documents are sated in the continuation of box C.	Petent family members are listed	in annex.
* Special ca	ategories of cited documents:		
"A" docum consid	ent defining the general state of the art which is not dered to be of particular relevance	"T" later document published after the inte or priority date and not in conflict with cited to understand the principle or th invention	the application but early underlying the
"E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is ofted to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "X" document of particular relevance; the claimed involve an inventive state which is often to establish the publication date of another chained involve an inventive state which is often to example the considered to involve an inventive state.			t be considered to cument is taken alone claimed invention
other "P" docum	nent referring to an oral disclosure, use, exhibition or means lent published prior to the international filing date but than the priority date claimed	document is combined with one or m ments, such combination being obvio in the art. "8" document member of the same patent	ore other such docu- us to a person skilled
	actual completion of the international search	Date of mailing of the international se	
2	23 March 2000	10/04/2000	
Name and	mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL – 2280 HV Rijewijk	Authorized officer	
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Paisdor, B	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inten and Application No PCT/EP 99/07593

		PC1/EP 99/0/593			
C.(Continue Category °	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.			
A	D N NICOLAIDES ET AL: "Synthesis of alpha-Bromo substituted Ethyl (10-acetoxyphenanthren-9-y 1)acetate" JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, PERKIN TRANSACTIONS 1,GB,CHEMICAL SOCIETY. LETCHWORTH,1 January 1992 (1992-01-01), pages 2479-2484, XP002090686 ISSN: 0300-922X page 2482, column 1	1-14			
A	M. CH. MARSCHALK: "La phthaloyl-6,7 coumaranone et ses dérivés" BULLETIN DE LA SOCIETE CHIMIQUE DE FRANCE.,1942, pages 801-804, XP002133913 PARIS FR cited in the application page 804	1-14			
A	R. STOLLÉ ET AL.: "Über eine neue Darstellungsweise von Cumarandionen" BERICHTE DER DEUTSCHEN CHEMISCHEN GESELLSCHAFT, vol. 54, 1921, pages 1213-1220, XP002133914 WEINHEIM DE cited in the application page 1218	1-14			
P,A	WO 99 13007 A (CIBA SPECIALTY CHEMICALS HOLDING INC., SWITZ.) 18 March 1999 (1999-03-18) abstract; claims	1-14			

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

unformation on patent family members

Inten nel Application No PCT/EP 99/07593

Paten	t document search report		Publication dat	P	atent family member(s)	Publication dat
	913007	A	18-03-1999	AU	9622998 A	 29-03-1999
					•	
				•		
						•
				·		4
		-				
			•			

Form PCT/ISA/210 (patent family annex) (July 1992)

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Intern sales Aktenzeichen PCT/EP 99/07593

A. KLASSI	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES					
IPK 7	C07D405/04 C09B7/08 C09D7/00					
1						
Nach der int	ternationalen Patentidassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klas	elfikation und der IPK				
	RCHIERTE GEBIETE					
Recherchier	ter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbo	(e)				
IPK 7	C07D C09B C09D					
Recherchier	te aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, so	weit diese unter die recherchierten Gebiete	alen			
	•					
Während de	er Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	ame der Datenbank und evtl. verwendete S	uchbegriffe)			
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN					
Kategorie®	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angab	e der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anapruch Nr.			
			Dea. Alapidat Ni.			
	C MARCOHALK MI - LILLA I - I - I					
Α	C MARSCHALK: "Le diphtaloy1-6.7.	6'./'	1-14			
	isoxindigo" BULLETIN DE LA SOCIETE CHIMIQUE D					
·	FRANCE, FR, SOCIETE FRANCAISE DE CH					
	PARIS,	ITMIE.				
ł	Bd. 9, Nr. 5, 1. Januar 1942 (194	(2-01-01)				
	Seiten 826-832, XP002090687					
	ISSN: 0037-8968					
	das ganze Dokument					
V Wat	has Varidianilaly man alred day 5 at at an an Edd O					
X West	tere Veröffentlichungen eind der Fortsetzung von Feid C zu ehmen	X Siehe Anhang Patentfamille				
° Besonden	e Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :	"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem	internationalen Anmeldedatum			
"A" Veröffe	ntlichung, die den aligemeinen Stand der Technik definiert, nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist	oder dem Prioritätsdatum veröfferstlicht Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur				
"E" älteres	Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen	Erfindung zugrundellegenden Prinzips Theorie angegeben ist	oder der ihr zugrundellegenden			
Anme	idedatum veröffentlicht worden ist	"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeu	tung; die beenepruchte Erfindung			
	ntlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- nen zu jassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer	kann allein aufgrund dieser Veröffentlic erfinderlacher Tätigkeit beruhend betra				
anden soll oc	en im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden der die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie	"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeu	tung; die beenepruchte Erfindung			
ausge	führt)	werden, wenn die Veröffentlichung mit	einer oder mehreren anderen			
i eine 8	"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Besutzung eine Besutzung eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht "P" Veröffentlichung für einen Fachmann nahelegend ist					
dem b	milichung, die vor dem internationalen Ammeldedatum, aber nach seanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	"&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben				
	Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des Internationalen Red	cherchenberlohts			
2	3. März 2000	10/04/2000				
A1						
Name und I	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde	Bevolimächtigter Bediensteter				
	Européleches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijewijk	1				
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fauc (+31-70) 340-3016	Paisdor, B				
	•	i '				

Formblett PCT/ISA/210 (Blett 2) (Jul. 1992)

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Inter: Aziee Aldenzeichen
PCT/EP 99/07593

		C1/EF 99/0/593
	ung) ALS WESENTLICH ANGESEMENE UNTERLAGEN	
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommend	en Telle Betr. Anspruch Nr.
A	D N NICOLAIDES ET AL: "Synthesis of alpha-Bromo substituted Ethyl (10-acetoxyphenanthren-9-y 1)acetate" JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, PERKIN TRANSACTIONS 1,GB,CHEMICAL SOCIETY. LETCHWORTH,1. Januar 1992 (1992-01-01), Seiten 2479-2484, XP002090686 ISSN: 0300-922X Seite 2482, Spalte 1	1-14
A	M. CH. MARSCHALK: "La phthaloyl-6,7 coumaranone et ses dérivés" BULLETIN DE LA SOCIETE CHIMIQUE DE FRANCE.,1942, Seiten 801-804, XP002133913 PARIS FR in der Anmeldung erwähnt Seite 804	1-14
A	R. STOLLÉ ET AL.: "Über eine neue Darstellungsweise von Cumarandionen" BERICHTE DER DEUTSCHEN CHEMISCHEN GESELLSCHAFT, Bd. 54, 1921, Seiten 1213-1220, XP002133914 WEINHEIM DE in der Anmeldung erwähnt Seite 1218	1-14
P,A	WO 99 13007 A (CIBA SPECIALTY CHEMICALS HOLDING INC., SWITZ.) 18. März 1999 (1999-03-18) Zusammenfassung; Ansprüche	1-14

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Intern also Aktorizelchen PCT/EP 99/07593

		-			PCI/EP	99/0/593
im Ro angefüh	echerchenberki rtes Patentdoku	ht ment	Datum der Veröffentlichung	Mi P	tglied(er) der atentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO	9913007	Α	18-03-1999	AU	9622998 A	29-03-1999
		,				
						. •